

فهرست

پایه دهم

فصل ۱: کیهان، زادگاه الفبای هستی ۶

فصل ۲: ردپای گازها در زندگی ۴۵

فصل ۳: آب، آهنگ زندگی ۸۰

پایه یازدهم

فصل ۴: قدر هدایای زمینی را بدانیم ۱۲۱

فصل ۵: در پی غذای سالم ۱۶۷

فصل ۶: پوشاک، نیازی پایان‌ناپذیر ۲۲۱

پایه دوازدهم

فصل ۷: مولکول‌ها در خدمت تندرستی ۲۵۸

فصل ۸: آسایش و رفاه در سایه شیمی ۳۰۲

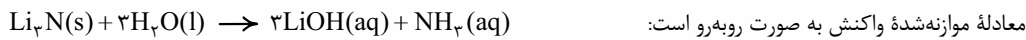
فصل ۹: شیمی جلوه‌ای از هنر، زیبایی و ماندگاری ۳۴۰

فصل ۱۰: شیمی، راهی به سوی آینده‌ای روشن‌تر ۳۶۴

۳۹۰- گزینه ۴

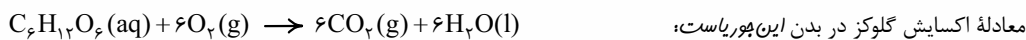
همه عبارت‌های داده شده درست‌اند. به صفحه‌های ۸۴ و ۸۵ کتاب درسی مراجعه کنید. مرسی!

۳۹۱- گزینه ۳



همان‌طور که می‌بینید به ازای یک مول Li_3N ، در مجموع ۴ مول فراورده تولید می‌شود؛ بنابراین به ازای ۵/۵ مول Li_3N ، در مجموع ۲ مول فراورده تشکیل می‌شود.

۳۹۲- گزینه ۳



$$\text{H}_2\text{O} \text{ جرم مولی} = 2(1) + 16 = 18 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$2/5 \text{ mol C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \times \frac{6 \text{ mol H}_2\text{O}}{1 \text{ mol C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} \times \frac{18 \text{ g H}_2\text{O}}{1 \text{ mol H}_2\text{O}} = 270 \text{ g H}_2\text{O}$$

روش اول- استفاده از کسر تبدیل:

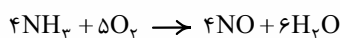
روش دوم- استفاده از کسر تناسب:

با توجه به این که با مول گلوکز و جرم آب سروکار داریم، کسر تناسب ما این پوری می‌شه:

$$\frac{\text{تعداد مول}}{\text{ضریب}} = \frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} \Rightarrow \frac{2/5}{1 \times 1} = \frac{\text{جرم آب}}{6 \times 18} \Rightarrow \text{جرم آب} = 270 \text{ g}$$

۳۹۳- گزینه ۴

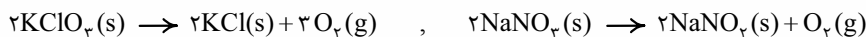
با توجه به شکل داده شده، معادله موازنه شده واکنش این پوریاست:



$$0/1 \text{ mol NH}_3 \times \frac{5 \text{ mol O}_2}{4 \text{ mol NH}_3} \times \frac{32 \text{ g O}_2}{1 \text{ mol O}_2} = 4 \text{ g O}_2$$

معادله موازنه شده واکنش‌های داده شده، به صورت زیر است:

۳۹۴- گزینه ۴



$$0/3 \text{ mol KClO}_3 \times \frac{3 \text{ mol O}_2}{2 \text{ mol KClO}_3} = 0/45 \text{ mol O}_2$$

باید ببینیم از تجزیه ۳/۰ مول پتاسیم کلرات، چند مول گاز اکسیژن آزاد می‌شود:

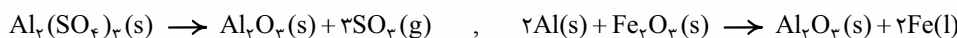
$$\text{NaNO}_3 \text{ جرم مولی} = 23 + 14 + 3(16) = 85 \text{ g}$$

حالا باید ببینیم برای تولید ۴۵/۰ mol گاز اکسیژن، چند گرم سدیم نیترات باید تجزیه شود:

$$0/45 \text{ mol O}_2 \times \frac{2 \text{ mol NaNO}_3}{1 \text{ mol O}_2} \times \frac{85 \text{ g NaNO}_3}{1 \text{ mol NaNO}_3} = 76/5 \text{ g NaNO}_3$$

اول از همه! معادله واکنش‌های داده شده را موازنه می‌کنیم:

۳۹۵- گزینه ۴



تعداد مول Al_2O_3 تولید شده از تجزیه ۲/۰ مول آلومینیم سولفات در واکنش اول، برابر است با:

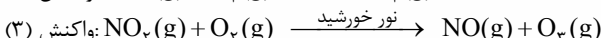
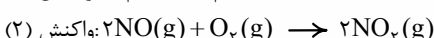
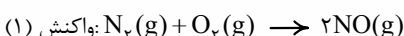
$$0/2 \text{ mol Al}_2(\text{SO}_4)_3 \times \frac{1 \text{ mol Al}_2\text{O}_3}{1 \text{ mol Al}_2(\text{SO}_4)_3} = 0/2 \text{ mol Al}_2\text{O}_3$$

حالا! حساب می‌کنیم به ازای مصرف چند گرم Fe_2O_3 در واکنش دوم، ۲/۰ مول Al_2O_3 تولید می‌شود:

$$0/2 \text{ mol Al}_2\text{O}_3 \times \frac{1 \text{ mol Fe}_2\text{O}_3}{1 \text{ mol Al}_2\text{O}_3} \times \frac{160 \text{ g Fe}_2\text{O}_3}{1 \text{ mol Fe}_2\text{O}_3} = 32 \text{ g Fe}_2\text{O}_3$$

۳۹۶- گزینه ۴

واکنش‌های انجام شده عبارت‌اند از:



روش اول- استفاده از کسر تبدیل:

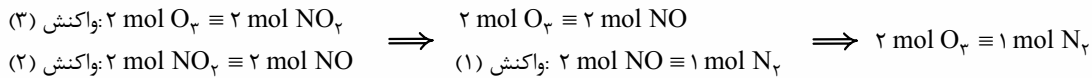
$$120 \text{ mg O}_2 \times \frac{1 \text{ g O}_2}{1000 \text{ mg O}_2} \times \frac{1 \text{ mol O}_2}{48 \text{ g O}_2} \times \frac{1 \text{ mol NO}_2}{1 \text{ mol O}_2} \times \frac{2 \text{ mol NO}}{2 \text{ mol NO}_2} \times \frac{1 \text{ mol N}_2}{2 \text{ mol NO}} \times \frac{6/02 \times 10^{23} \text{ N}_2}{1 \text{ mol N}_2}$$

$$= 7/525 \times 10^{20} \text{ N}_2 \text{ مولکول}$$

روش دوم- استفاده از کسر تناسب:

واکنش (۱): $2 \text{ mol NO} \equiv 1 \text{ mol N}_2$ ، واکنش (۲): $2 \text{ mol NO}_2 \equiv 2 \text{ mol NO}$ ، واکنش (۳): $1 \text{ mol O}_2 \equiv 1 \text{ mol NO}_2$

هر چند در این جا سریع می‌شه فهمید که ۲ مول O_3 معادل ۱ مول N_2 است، ولی به طور کلی بدانید و آگاه باشید که برای این که بتوانیم بین دو ماده از دو واکنش متفاوت، تناسب برقرار کنیم، باید ضریب ماده مشترک در این دو واکنش را یکسان کنیم. در این جا ضرایب مربوط به واکنش (۳) را در دو ضرب می‌کنیم تا ضریب NO_2 در واکنش‌های (۲) و (۳) یکسان شود:



در نهایت کسر تناسب ما این‌جوری می‌شه!

$$\frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} = \frac{\text{تعداد ذره}}{\text{عدد آووگادرو} \times \text{ضریب}} \Rightarrow \frac{0/12}{2 \times 48} = \frac{\text{تعداد مولکول}}{1 \times 6/02 \times 10^{23}} \Rightarrow N_2 \text{ تعداد مولکول} = 7/525 \times 10^{20}$$

گزینه‌ها را در دو نگاه! بررسی می‌کنیم: **گزینه ۳-۳۹۷**



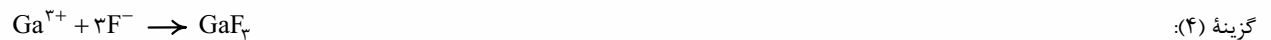
$$0/6 \text{ mol } Al^{3+} \times \frac{1 \text{ mol } AlF_3}{1 \text{ mol } Al^{3+}} \times \frac{84 \text{ g } AlF_3}{1 \text{ mol } AlF_3} = 50/4 \text{ g } AlF_3$$



$$0/6 \text{ mol } Mg^{2+} \times \frac{1 \text{ mol } MgF_2}{1 \text{ mol } Mg^{2+}} \times \frac{62 \text{ g } MgF_2}{1 \text{ mol } MgF_2} = 37/2 \text{ g } MgF_2$$



$$0/6 \text{ mol } Ca^{2+} \times \frac{1 \text{ mol } CaF_2}{1 \text{ mol } Ca^{2+}} \times \frac{78 \text{ g } CaF_2}{1 \text{ mol } CaF_2} = 46/8 \text{ g } CaF_2$$



$$0/6 \text{ mol } Ga^{3+} \times \frac{1 \text{ mol } GaF_3}{1 \text{ mol } Ga^{3+}} \times \frac{127 \text{ g } GaF_3}{1 \text{ mol } GaF_3} = 76/2 \text{ g } GaF_3$$

ابتدا حساب می‌کنیم که در ۰/۰۲۵ مول قلع (II) کلرید چند مول یون کلرید وجود دارد: **گزینه ۲-۳۹۸**

$$0/025 \text{ mol } SnCl_2 \times \frac{2 \text{ mol } Cl^-}{1 \text{ mol } SnCl_2} = 0/05 \text{ mol } Cl^-$$

پس قبل از برقرافت، در محلول ۰/۰۵ مول یون Cl^- وجود داشته است.

در قدم بعدی حساب می‌کنیم که به ازای مصرف چند مول یون Cl^- در برقرافت، ۲/۳۷۴ گرم فلز قلع تولید شده است:

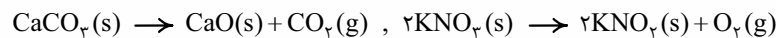
$$2/374 \text{ g } Sn \times \frac{1 \text{ mol } Sn}{118/7 \text{ g } Sn} \times \frac{1 \text{ mol } SnCl_2}{1 \text{ mol } Sn} \times \frac{2 \text{ mol } Cl^-}{1 \text{ mol } SnCl_2} = 0/04 \text{ mol } Cl^-$$

فب! در محلول اولیه ۰/۰۵ مول یون Cl^- داشتیم که ۰/۰۴ مول آن در برقرافت مصرف شده و ۰/۰۱ مول آن در محلول باقی مانده است. پس مقدار گرم

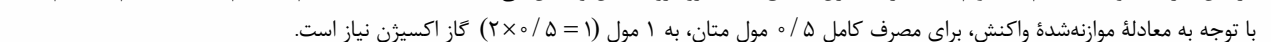
$$0/01 \text{ mol } Cl^- \times \frac{35/5 \text{ g } Cl^-}{1 \text{ mol } Cl^-} = 0/355 \text{ g } Cl^-$$

یون Cl^- باقی مانده در محلول برابر می‌باشد با:

اول از همه! واکنش‌ها را موازنه می‌کنیم: **گزینه ۴-۳۹۹**



در بین گازهای تولید شده (CO_2 و O_2)، گاز اکسیژن مطابق معادله روبه‌رو با متان واکنش می‌دهد:



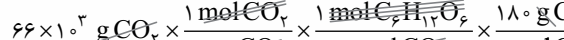
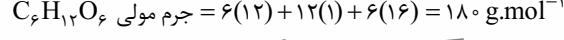
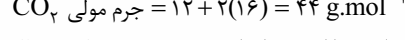
با توجه به معادله موازنه‌شده واکنش، برای مصرف کامل ۰/۵ مول متان، به ۱ مول ($2 \times 0/5 = 1$) گاز اکسیژن نیاز است.

بالا با توجه به معادله واکنش تجزیه KNO_3 و مقدار گاز O_2 ، جرم KNO_3 را در مخلوط اولیه می‌سازیم!

$$1 \text{ mol } O_2 \times \frac{2 \text{ mol } KNO_3}{1 \text{ mol } O_2} \times \frac{101 \text{ g } KNO_3}{1 \text{ mol } KNO_3} = 202 \text{ g } KNO_3$$

به این ترتیب خواهیم داشت: جرم KNO_3 در مخلوط - جرم مخلوط = جرم $CaCO_3$ در مخلوط اولیه

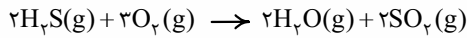
$$202 \text{ g} - 303 \text{ g} = 505 \text{ g} = \text{جرم } CaCO_3 \text{ در مخلوط اولیه}$$



$$66 \times 10^3 \text{ g } CO_2 \times \frac{1 \text{ mol } CO_2}{44 \text{ g } CO_2} \times \frac{1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6}{6 \text{ mol } CO_2} \times \frac{180 \text{ g } C_6H_{12}O_6}{1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6} \times \frac{1 \text{ kg}}{1000 \text{ g}} = 45 \text{ kg } C_6H_{12}O_6$$

۴۰۱- گزینه ۲

معادله موازنه شده واکنش به صورت روبه رو است:



H_2S جرم مولی = $34 = 2(1) + 32$ ، H_2O جرم مولی = $18 = 2(1) + 16$ ، SO_2 جرم مولی = $64 = 32 + 2(16)$

اول محاسبه جرم H_2O تولیدشده:

$$13/6 \text{ g } H_2S \times \frac{1 \text{ mol } H_2S}{34 \text{ g } H_2S} \times \frac{2 \text{ mol } H_2O}{2 \text{ mol } H_2S} \times \frac{18 \text{ g } H_2O}{1 \text{ mol } H_2O} = 7/2 \text{ g } H_2O$$

روش اول- استفاده از کسر تبدیل:

$$\frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} = \frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} \Rightarrow \frac{13/6}{2 \times 34} = \frac{\text{جرم آب}}{2 \times 18} \Rightarrow \text{جرم آب} = 7/2 \text{ g}$$

روش دوم- استفاده از کسر تناسب:

فلا محاسبه جرم SO_2 تولیدشده:

$$13/6 \text{ g } H_2S \times \frac{1 \text{ mol } H_2S}{34 \text{ g } H_2S} \times \frac{2 \text{ mol } SO_2}{2 \text{ mol } H_2S} \times \frac{64 \text{ g } SO_2}{1 \text{ mol } SO_2} = 25/6 \text{ g } SO_2$$

روش اول- استفاده از کسر تبدیل:

روش دوم- استفاده از کسر تناسب: اینو شما بنویسید!

و در آخر خواهیم داشت: تفاوت جرم SO_2 و H_2O تولیدشده

$= 25/6 - 7/2 = 11/4 \text{ g}$

اول جرم Na_2O_3 را به جرم CO_2 تبدیل کرده و سپس جرم CO_2 را به کمک کسر تبدیلی که خود سؤال داده (هو ۱ L / ۰/۸۸ g CO_2)

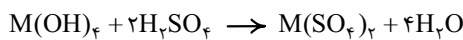
۴۰۲- گزینه ۳

به حجم هوا برحسب لیتر تبدیل می کنیم:

$$Na_2O_3 \text{ جرم مولی} = 2(23) + 2(16) = 78 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$CO_2 \text{ جرم مولی} = 12 + 2(16) = 44 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$31/2 \text{ g } Na_2O_3 \times \frac{1 \text{ mol } Na_2O_3}{78 \text{ g } Na_2O_3} \times \frac{2 \text{ mol } CO_2}{2 \text{ mol } Na_2O_3} \times \frac{44 \text{ g } CO_2}{1 \text{ mol } CO_2} \times \frac{\text{هو ۱ L}}{0/88 \text{ g } CO_2} = 200 \text{ L}$$



معادله موازنه شده واکنش به صورت روبه رو است:

$$M(OH)_f \text{ جرم مولی} = a + 4(16 + 1) = (68 + a) \text{ g.mol}^{-1}$$

جرم اتمی فلز را a در نظر می گیریم:

$$M(SO_4)_f \text{ جرم مولی} = a + 2(32 + 4(16)) = (192 + a) \text{ g.mol}^{-1}$$

روش اول- استفاده از کسر تبدیل:

$$7/95 \text{ g } M(OH)_f \times \frac{1 \text{ mol } M(OH)_f}{(68 + a) \text{ g } M(OH)_f} \times \frac{1 \text{ mol } M(SO_4)_f}{1 \text{ mol } M(OH)_f} \times \frac{(192 + a) \text{ g } M(SO_4)_f}{1 \text{ mol } M(SO_4)_f} = 14/15 \text{ g } M(SO_4)_f$$

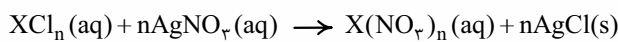
$$\Rightarrow \frac{7/95(192 + a)}{68 + a} = 14/15 \Rightarrow (7/95 \times 192) + 7/95a = (14/15 \times 68) + 14/15a \Rightarrow 6/2a = 564/2 \Rightarrow a = 91$$

روش دوم- استفاده از کسر تناسب:

$$\frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} = \frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} \Rightarrow \frac{7/95}{1 \times (68 + a)} = \frac{14/15}{1 \times (192 + a)} \Rightarrow 14/15(68 + a) = 7/95(192 + a) \Rightarrow a = 91$$

کاتیون فلز را به صورت X^{n+} در نظر می گیریم که n همان ظرفیت فلز می باشد. واکنش موازنه شده این ترکیب با محلول نقره نیترات

۴۰۴- گزینه ۴



به صورت روبه رو است:

$$XCl_n \text{ جرم مولی} = M + n(35/5) = M + 35/5 n$$

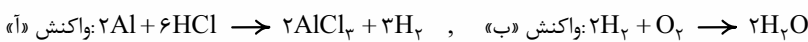
جرم مولی فلز X را M در نظر می گیریم:

$$2/7 \text{ g } XCl_n \times \frac{1 \text{ mol } XCl_n}{(M + 35/5 n) \text{ g } XCl_n} \times \frac{n \text{ mol } AgCl}{1 \text{ mol } XCl_n} \times \frac{143/5 \text{ g } AgCl}{1 \text{ mol } AgCl} = 5/74 \text{ g } AgCl$$

$$2/7 \times n \times 143/5 = 5/74 \times (M + 35/5 n) \Rightarrow 67/5n = M + 35/5n \Rightarrow 32n = M \Rightarrow \frac{M}{n} = 32$$

اول از همه! واکنش ها را موازنه می کنیم:

۴۰۵- گزینه ۴



$$16 \text{ g } O_2 \times \frac{1 \text{ mol } O_2}{32 \text{ g } O_2} \times \frac{2 \text{ mol } H_2}{1 \text{ mol } O_2} = 1 \text{ mol } H_2$$

باید ببینیم در واکنش «ب»، ۱۶ گرم گاز اکسیژن با چند مول H_2 واکنش می دهد:

$$1 \text{ mol } H_2 \times \frac{2 \text{ mol } Al}{3 \text{ mol } H_2} \times \frac{27 \text{ g } Al}{1 \text{ mol } Al} = 18 \text{ g } Al$$

فلا باید ببینیم برای تولید ۱ مول H_2 ، می بایست چند گرم Al در واکنش «ا» مصرف شود:

۴۰۶- گزینه ۴



به کمک واکنش اول، تعداد مول مصرفی HCl و جرم نمک خوراکی (NaCl) تشکیل شده را به ازای مصرف ۱۶/۸ سدیم هیدروژن کربنات می سنجیم:

$$16/8 \text{ g } NaHCO_3 \times \frac{1 \text{ mol } NaHCO_3}{84 \text{ g } NaHCO_3} \times \frac{1 \text{ mol } HCl}{1 \text{ mol } NaHCO_3} = 0/2 \text{ mol } HCl$$

$$0/2 \text{ mol } HCl \times \frac{1 \text{ mol } NaCl}{1 \text{ mol } HCl} \times \frac{58/5 \text{ g } NaCl}{1 \text{ mol } NaCl} = 11/7 \text{ g } NaCl$$

همین کار رو به کمک واکنش دوم، به ازای مصرف ۱۵/۹ g سدیم کربنات انجام می‌دهیم!

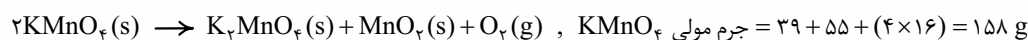
$$15/9 \text{ g Na}_2\text{CO}_3 \times \frac{1 \text{ mol Na}_2\text{CO}_3}{106 \text{ g Na}_2\text{CO}_3} \times \frac{2 \text{ mol HCl}}{1 \text{ mol Na}_2\text{CO}_3} = 0/3 \text{ mol HCl}$$

$$0/3 \text{ mol HCl} \times \frac{2 \text{ mol NaCl}}{2 \text{ mol HCl}} \times \frac{58/5 \text{ g NaCl}}{1 \text{ mol NaCl}} = 17/55 \text{ g NaCl}$$

به این ترتیب خواهیم داشت: $11/7 + 17/55 = 29/25 \text{ g}$ جرم کل NaCl تشکیل شده، $0/2 + 0/3 = 0/5 \text{ mol}$ ، تعداد کل مول مصرفی HCl

واکنش موازنه‌شده تجزیه پتاسیم پرمنگنات به صورت زیر است:

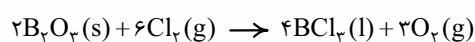
گزینه ۱- ۴۰۷



بر اثر تجزیه کامل ۲ مول پتاسیم پرمنگنات که جرمی برابر ۳۱۶ = ۲ × ۱۵۸ گرم دارد، ۱ مول گاز اکسیژن با جرم ۳۲ گرم تولید می‌شود که این گاز فرار را برقرار! تریبج داده و سریعاً محیط واکنش را ترک می‌کند؛ بنابراین به ازای هر ۳۱۶ گرم نمونه جامد، ۳۲ گرم از جرم آن کاسته می‌شود. با به تناسب ساره خواهیم داشت:

جرم کاسته شده	جرم نمونه جامد
۳۲ g	۳۱۶ g
x	۱۰۰ g

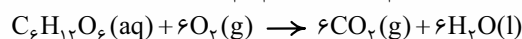
$$\Rightarrow x = \frac{32 \times 100}{316} = 10/1$$



معادله موازنه‌شده واکنش به صورت روبه‌رو است:

گزینه ۱- ۴۰۸

$$1 \text{ mol B}_2\text{O}_3 \times \frac{2 \text{ mol O}_2}{2 \text{ mol B}_2\text{O}_3} \times \frac{22/4 \text{ L O}_2}{1 \text{ mol O}_2} = 33/6 \text{ L O}_2$$



معادله اکسایش گلوکز به صورت روبه‌رو است:

گزینه ۲- ۴۰۹

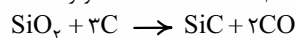
در شرایط STP، حجم یک مول از هر گازی برابر ۲۲/۴ لیتر است. به این ترتیب خواهیم داشت:

$$33/6 \text{ L CO}_2 \times \frac{1 \text{ mol CO}_2}{22/4 \text{ L CO}_2} \times \frac{1 \text{ mol C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6}{6 \text{ mol CO}_2} \times \frac{180 \text{ g C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6}{1 \text{ mol C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6} = 45 \text{ g C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$$

— روش اول — استفاده از کسر تبدیل:

$$\frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} = \frac{\text{حجم}}{\text{حجم} \times 22/4} \Rightarrow \frac{\text{جرم گلوکز}}{1 \times 180} = \frac{33/6}{6 \times 22/4} \Rightarrow \text{جرم گلوکز} = 45 \text{ g}$$

— روش دوم — استفاده از کسر تناسب:



اول معادله موازنه‌شده واکنش:

گزینه ۲- ۴۱۰

$$\text{SiC جرم مولی} = 28 + 12 = 40 \text{ g.mol}^{-1}$$

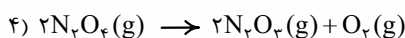
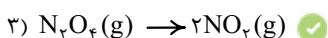
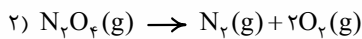
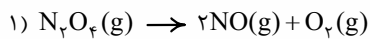
$$1 \times 10^3 \text{ g SiC} \times \frac{1 \text{ mol SiC}}{40 \text{ g SiC}} \times \frac{2 \text{ mol CO}}{1 \text{ mol SiC}} \times \frac{22/4 \text{ L CO}}{1 \text{ mol CO}} = 1120 \text{ L CO}$$

باید شمار مول گازها در ابتدا و انتهای واکنش را به دست آوریم:

گزینه ۳- ۴۱۱

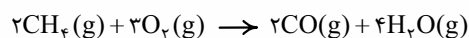
$$\text{گاز} = 0/5 \text{ mol} = \frac{1 \text{ mol گاز}}{22/4 \text{ L گاز}} \times \frac{1}{12} \text{ L گاز} \text{ انتهای واکنش} \quad \text{گاز} = 0/25 \text{ mol} = \frac{1 \text{ mol N}_2\text{O}_4}{92 \text{ g N}_2\text{O}_4} \times \frac{2}{3} \text{ g N}_2\text{O}_4 \text{ ابتدای واکنش}$$

بنابراین باید دنبال واکنشی باشیم که در آن شمار مول‌های گازی فرآورده‌ها، دو برابر (۲ = ۰/۵ / ۰/۲۵) شمار مول‌های گازی واکنش دهنده باشد.



با توجه به اطلاعات مبرمانه‌ای که طراح داده! معادله موازنه‌شده سوختن ناقص متان این‌طور است:

گزینه ۲- ۴۱۲



همان‌طور که می‌بینید تفاوت مجموع ضرایب فرآورده‌ها و واکنش‌دهنده‌ها برابر (۱ - ۵ = ۶) است؛ پس تا این‌جا گزینه‌های (۱) و (۳) پُر!

$$\text{و اما قسمت دوم سؤال: } (\text{CH}_4) \text{ جرم مولی متان } = 12 + 4(1) = 16 \text{ g}$$

$$48 \text{ g CH}_4 \times \frac{1 \text{ mol CH}_4}{16 \text{ g CH}_4} \times \frac{2 \text{ mol CO}}{2 \text{ mol CH}_4} \times \frac{22/4 \text{ L CO}}{1 \text{ mol CO}} = 67/2 \text{ L CO}$$

— روش اول — استفاده از کسر تبدیل:

— روش دوم — استفاده از کسر تناسب: شما بنویسید!

گاز هیدروژن تولیدشده در واکنش باعث بادشدن بادکنک می‌شود؛ بنابراین ابتدا باید ببینیم به ازای مصرف ۲/۶ گرم روی

گزینه ۱- ۴۱۳

$$2/6 \text{ g Zn} \times \frac{1 \text{ mol Zn}}{65 \text{ g Zn}} \times \frac{1 \text{ mol H}_2}{1 \text{ mol Zn}} \times \frac{22/4 \text{ L H}_2}{1 \text{ mol H}_2} = 0/896 \text{ L H}_2$$

(۲/۶ = ۲/۳ × ۱/۳)، چند لیتر گاز هیدروژن تولید می‌شود.

$$V = 0/896 \text{ L} \times \frac{1000 \text{ cm}^3}{1 \text{ L}} = 896 \text{ cm}^3$$

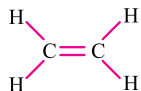
بنابراین پس از کامل شدن واکنش، حجم بادکنک برابر ۰/۸۹۶ لیتر خواهد بود.

$$\text{حجم کره } V = \frac{4}{3} \pi r^3 \Rightarrow 896 = \frac{4}{3} \times 3 \times r^3 \Rightarrow r^3 = 224 \Rightarrow r \approx 6 \text{ cm}$$

گزینه ۸۷۲- «۴» تنها برای دو عضو اول آلکن‌ها (یعنی آلکن‌های دو و سه کربنه) نیازی به مشخص کردن محل پیوند دوگانه نیست. از سومین عضو

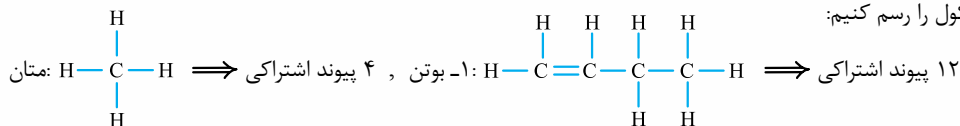
آن‌ها به بعد (یعنی آلکن‌های ۴ کربن به بالا) این کار لازمه!

بررسی سایر گزینه‌ها: گزینه (۱): اتن (C_2H_2) نخستین عضو خانواده آلکن‌ها است:



گزینه (۲): مگه شک داریم؟

گزینه (۳): فرمول مولکولی ۱- بوتن، C_4H_8 و فرمول مولکولی متان، CH_4 است. شمار اتم‌های هیدروژن بوتن، دو برابر متان می‌باشد. برای تعیین پیوندهای اشتراکی می‌تویم ساختار این دو مولکول را رسم کنیم:

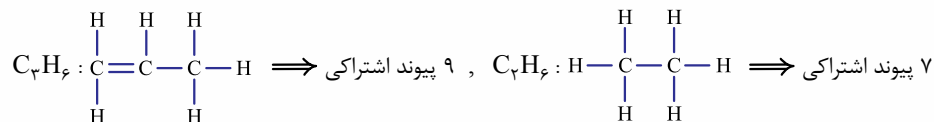


هالا بعداً فرمول تستی تعیین پیوندها رو هم براتون می‌گیرم! البته قبلاً هم به اشاره‌ای کردیم!

گزینه ۸۷۳- «۱» بیاید همه عبارت‌ها را دونه‌دونه بررسی کنیم.

از گاز اتن (C_2H_2) در کشاورزی به عنوان «عمل آورنده» استفاده می‌شود. در صفحه ۴۰ کتاب درسی می‌خوانیم که گاز اتن سنگ بنای صنایع پتروشیمی است.

دومین عضو خانواده آلکن‌ها، پروپن (C_3H_6) و دومین عضو خانواده آلکان‌ها، اتان (C_2H_6) است:



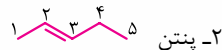
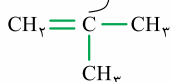
دومین عضو خانواده آلکن‌ها، دو پیوند اشتراکی بیشتر از دومین عضو خانواده آلکان‌ها دارد.

نخستین عضو خانواده آلکن‌ها، اتن با فرمول مولکولی C_2H_2 و نخستین عضو خانواده آلکان‌ها، متان با فرمول مولکولی CH_4 می‌باشد. تفاوت فرمول

مولکولی این دو ترکیب، در یک اتم کربن است که جرمی معادل ۱۲ گرم دارد.

بله! درسته! ساختار ساده‌ترین آلکن شاخه‌دار رو ببینیم:

این کربن با ۴ پیوند کووالانسی به ۳ اتم کربن دیگر متصل است.



گزینه ۸۷۴- «۱» همه عبارت‌های داده‌شده درست‌اند. با هم ببینیم:

شماره‌گذاری را از سمتی انجام می‌دهیم که زودتر به پیوند دوگانه برسیم:

فرمول مولکولی آلکن ۵ کربنی، C_5H_{10} و فرمول مولکولی بوتان (آلکان ۴ کربنی)، C_4H_{10} است. هر دو مولکول ۱۰ اتم هیدروژن دارند.

فرمول مولکولی ۱- بوتن (آلکن ۴ کربنی)، C_4H_8 و فرمول مولکولی ساده‌ترین آلکن، C_2H_2 است.

$$C_4H_8 \text{ در کربن در } \frac{4 \times 12}{4(12) + 8} \times 100 = \frac{48}{56} \times 100 = \frac{6}{7} \times 100$$

$$C_2H_2 \text{ در کربن در } \frac{2 \times 12}{2(12) + 4} \times 100 = \frac{24}{28} \times 100 = \frac{6}{7} \times 100$$

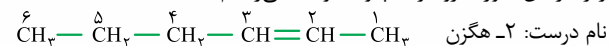
درصد جرمی کربن و هیدروژن در همه آلکن‌ها (C_nH_{2n})، برابر است و ربطی به n ندارد.

$$C_nH_{2n} \text{ در کربن در } \frac{12n}{12n + 2n} \times 100 = \frac{12n}{14n} \times 100 = \frac{6}{7} \times 100$$

$$C_nH_{2n} \text{ در هیدروژن در } \frac{2n}{12n + 2n} \times 100 = \frac{2n}{14n} \times 100 = \frac{1}{7} \times 100$$

اول ساختار هیدروکربن را طبق فرض سؤال رسم می‌کنیم، ببینیم چه فبیره!

متأسفانه! نام نوشته‌شده نادرسته! و شماره‌گذاری باید از سمت راست انجام می‌شد؛ زیرا در این صورت زودتر به پیوند دوگانه می‌رسیم:



با توجه به ساختار رسم‌شده، این مولکول دارای ۱۲ پیوند اشتراکی «C-H» است.

باید طبق فرض سؤال، ساختار آلکنی با نام ۳- هپتن را رسم کنیم و ببینیم که آیا این آلکن وجود خارجی دارد یا نه!



فب! نام گذاری که درسته! پریم سراغ قسمت دوم: فرمول مولکولی آلکان هم کربن با ۳- هپتن، C_7H_{14} است. واضحه که جرم C_7H_{14} به اندازه دو اتم هیدروژن، یعنی ۲ گرم، از جرم C_7H_{16} کم تر می باشد.

با توجه به فرمول عمومی آلکانها و آلکنها خواهیم داشت: $14n + 2 = 12n + (2n + 2)(1) = 14n + 2$ جرم مولی آلکان با فرمول $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$

گزینه ۱»

جرم مولی آلکن با فرمول C_nH_{2n} $12n + (2n)(1) = 14n$

$$14n + 2 = 14n + \left(\frac{2}{100} \times 14n\right) \Rightarrow 2 = 0.14 \times 2n \Rightarrow n = 6$$

بنابراین فرمول مولکولی آلکان مورد نظر C_6H_{14} است.

گزینه ۱»

مقایسه شمار پیوندهای اشتراکی در آلکانها، آلکنها و آلکینها

در قسمت آموزشی گفتیم که شمار پیوندهای اشتراکی (کووالانسی) در هیدروکربنها از رابطه زیر به دست می آید:

$$\text{شمار پیوندهای اشتراکی} = \frac{(\text{تعداد اتم های هیدروژن} \times 1) + (\text{تعداد اتم های کربن} \times 4)}{2}$$

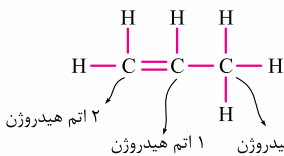
با توجه به فرمول عمومی آلکانها ($\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$)، آلکنها (C_nH_{2n}) و آلکینها ($\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$) خواهیم داشت:

شماره	آلکانها	آلکنها	آلکینها
شمار کل پیوندهای اشتراکی	$3n + 1$	$3n$	$3n - 1$
شمار پیوندهای «C-H»	$2n + 2$	$2n$	$2n - 2$
شمار پیوندهای «C-C»	$n - 1$	$n - 2$	$n - 2$
شمار پیوندهای «C=C»	۰	۱	۰
شمار پیوندهای «C≡C»	۰	۰	۱

از آنجا که هر اتم هیدروژن، یک پیوند تشکیل می دهد، شمار پیوندهای «C-H» در هیدروکربنها، برابر با تعداد اتم های هیدروژن آنها است. در هر آلکن n کربنی، ۱ پیوند دوگانه (که معادل ۲ پیوند اشتراکی است) و در هر آلکین n کربنی، ۱ پیوند سه گانه (که معادل ۳ پیوند اشتراکی است)، وجود دارد.

فقط عبارت اول نادرست است.

$$(3n + 1) - 3n = 1$$



با توجه به کادر بالا، آلکانها یک پیوند کووالانسی بیشتر از آلکنهای هم کربن خود دارند:

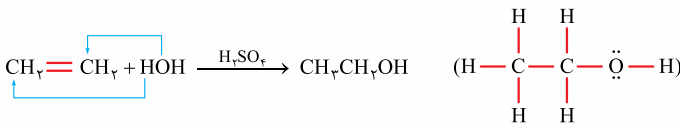
دومین عضو خانواده آلکنها، پروپن (C_3H_6) است. ساختار این آلکن رو ببینیم:

درستی این عبارت را در صفحه ۳۹ کتاب درسی پیدا می کنید.

فراورده واکنش گاز اتن با آب، اتانول است. این الکل، دو کربنی، بی رنگ و فزار می باشد و به هر نسبتی در آب حل می شود.

فراورده واکنش گاز اتن با آب در حضور کاتالیزگر H_2SO_4 ، اتانول است که در ساختار آن، ۸ پیوند اشتراکی وجود دارد.

گزینه ۲»

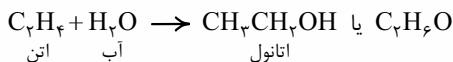
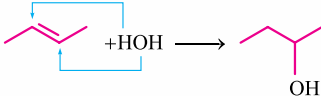


عبارت های اول، دوم و چهارم درست اند.

گزینه ۲»

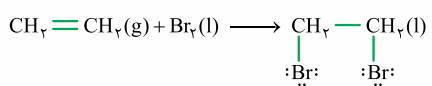
در واکنش آلکنها با برم، رنگ قرمز برم از بین می رود؛ بنابراین این واکنش، یکی از روش های شناسایی آلکنها از هیدروکربن های سیر شده است.

در واکنش آلکنها با آب، یکی از پیوندهای دوگانه شکسته شده و به یکی از اتم های کربن، اتم H و به دیگری گروه OH متصل می شود.



$$5/6 \text{ L C}_7\text{H}_6 \times \frac{1 \text{ mol C}_7\text{H}_6}{22/4 \text{ L C}_7\text{H}_6} \times \frac{1 \text{ mol C}_7\text{H}_6\text{O}}{1 \text{ mol C}_7\text{H}_6} \times \frac{46 \text{ g C}_7\text{H}_6\text{O}}{1 \text{ mol C}_7\text{H}_6\text{O}} = 11/5 \text{ g C}_7\text{H}_6\text{O}$$

این جمله را در صفحه ۴۰ کتاب درسی پیدا می کنید.



از واکنش گاز اتن با برم مایع، ۱، ۲-دیبرمو اتان به دست می‌آید:

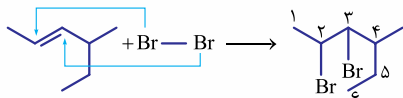
۸۷۹- گزینه «۱»

در ساختار فراورده، ۷ جفت الکترون پیوندی و ۶ جفت الکترون ناپیوندی وجود دارد.

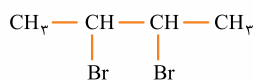
اول پاسخ درست پرسش‌ها:

۸۸۰- گزینه «۲»

مولکول برم را به اتم‌های کربن پیوند دوگانه اضافه می‌کنیم:

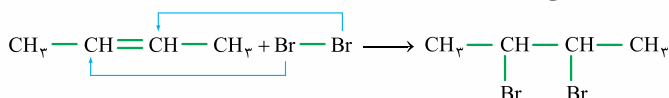


۲، ۳-دیبرمو - ۴-متیل هگزان

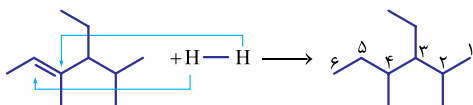


ساختار ۲، ۳-دیبرمو بوتان به صورت روبه‌رو است:

می‌دانیم که در واکنش آلکن‌ها با برم، مولکول برم به اتم‌های کربن پیوند دوگانه اضافه می‌شوند؛ بنابراین آلکن اولیه باید ۲-بوتن باشد.

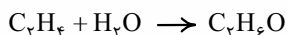


در واکنش آلکن‌ها با گاز هیدروژن، مولکول هیدروژن به اتم‌های کربن پیوند دوگانه وصل می‌شوند و آلکن به آلکان تبدیل می‌شود.



۳-اتیل - ۲، ۴-دی‌متیل هگزان

پاسخ نادرست پرسش‌های «آ» و «ب» و پاسخ درست پرسش «پ» در گزینه (۲) آمده است.



خواندیم که از واکنش اتن با آب طبق معادله روبه‌رو، اتانول به دست می‌آید:

۸۸۱- گزینه «۱»

روش اول - استفاده از کسر تبدیل:

$$\text{جرم ماده ناخالص} = \text{جرم ماده خلوص} \times \frac{\text{درصد خلوص}}{100} = 69 \times \frac{80}{100} = 55.2 \text{ kg}$$

اول مقدار خالص اتانول را می‌ساییم:

از آن‌جا که بازده درصدی واکنش، ۶۰٪ است، باید مقدار نظری اتانول را به دست آوریم:

$$92 \text{ kg} = \text{مقدار نظری اتانول} \times 60 \Rightarrow \text{مقدار نظری} = \frac{92}{0.6} = 153.3 \text{ kg}$$

$$92 \text{ kg C}_7\text{H}_8 \times \frac{1 \text{ mol C}_7\text{H}_6\text{O}}{98 \text{ g C}_7\text{H}_6\text{O}} \times \frac{1 \text{ mol C}_7\text{H}_8}{98 \text{ g C}_7\text{H}_8} \times 28 \text{ g C}_7\text{H}_8 = 56 \text{ kg C}_7\text{H}_8$$

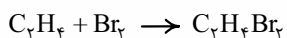
به این ترتیب خواهیم داشت:

روش دوم - استفاده از کسر تناسب: یاد تون هست که در روش تناسب، باید بازده درصدی را در مقدار واکنش دهنده (در این‌جا یعنی اتن) ضرب کنیم!؟

$$\frac{\text{بازده درصدی} \times \text{جرم}}{100} = \frac{\text{درصد خلوص} \times \text{جرم ناخالص}}{100}$$

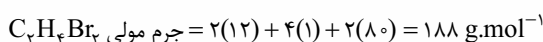
$$\frac{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}}{\text{C}_7\text{H}_8} = \frac{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}}{\text{C}_7\text{H}_6\text{O}}$$

$$\Rightarrow \frac{x \times 60}{1 \times 98} = \frac{69 \times 80}{1 \times 98} \Rightarrow 46 \times x \times \frac{60}{100} = 28 \times 69 \times \frac{80}{100} \Rightarrow x = 56 \text{ kg C}_7\text{H}_8$$



واکنش انجام‌شده به صورت روبه‌رو است:

۸۸۲- گزینه «۲»



ابتدا باید مقدار نظری فراورده را حساب کنیم:

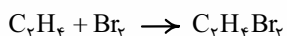
$$6 / 72 \text{ L C}_7\text{H}_8 \times \frac{1 \text{ mol C}_7\text{H}_8}{22.4 \text{ L C}_7\text{H}_8} \times \frac{1 \text{ mol C}_7\text{H}_6\text{Br}_2}{1 \text{ mol C}_7\text{H}_8} \times \frac{188 \text{ g C}_7\text{H}_6\text{Br}_2}{1 \text{ mol C}_7\text{H}_6\text{Br}_2} = 56 / 4 \text{ g C}_7\text{H}_6\text{Br}_2$$

$$\text{بازده درصدی} = \frac{\text{مقدار عملی}}{\text{مقدار نظری}} \times 100 = \frac{22 / 56}{56 / 4} \times 100 = 40\%$$

و در آخر محاسبه بازده درصدی:

اتان جزء هیدروکربن‌های سیرشده است و با برم واکنش نمی‌دهد، اما گاز اتیلن (اتن) با برم مایع واکنش داده و ۱، ۲-دیبرمو اتان

۸۸۳- گزینه «۲»



تولید می‌کند.

$$80 \text{ g Br}_2 \times \frac{1 \text{ mol Br}_2}{160 \text{ g Br}_2} \times \frac{1 \text{ mol C}_2\text{H}_4}{1 \text{ mol Br}_2} \times \frac{28 \text{ g C}_2\text{H}_4}{1 \text{ mol C}_2\text{H}_4} = 14 \text{ g C}_2\text{H}_4$$

با توجه به جرم برم (۸۰ گرم) می‌توانیم جرم اتن موجود در مخلوط را بساییم:

$$\text{درصد جرمی اتان} = \frac{\text{جرم اتان}}{\text{جرم مخلوط}} \times 100 = \frac{6}{20} \times 100 = 30\%$$

فب! از ۲۰ گرم مخلوط گازی، ۱۴ گرم آن اتن و ۶ گرم آن اتان بوده است:

۸۸۴- گزینه ۴

آلکان‌ها سیرشده هستند و با هیدروژن واکنش نمی‌دهند، اما چون آلکن‌ها هیدروکربن سیرنشده هستند، گاز هیدروژن را میل می‌کنند

تا دلی از عزرا در بیان!

۱ مول آلکن → ۱ مول هیدروژن + ۱ مول آلکن

با توجه به مصرف شدن ۲۴/۲ لیتر گاز هیدروژن در این واکنش، تعداد مول آلکن موجود در این مخلوط برابر است با:

$$\frac{2/24 \text{ L H}_2}{22/4 \text{ L H}_2} \times \frac{1 \text{ mol H}_2}{1 \text{ mol H}_2} \times \frac{1 \text{ mol آلکن}}{1 \text{ mol H}_2} = 0/1 \text{ mol آلکن}$$

از طرفی خود سؤال گفته که نسبت مولی آلکن به آلکان در این مخلوط ۱ به ۲ است. چون در این مخلوط ۰/۱ مول آلکن وجود دارد؛ پس تعداد مول آلکان برابر ۰/۲ می‌باشد. با توجه به فرمول عمومی آلکن‌ها و آلکان‌ها و جرم مولی آن‌ها می‌توان نوشت:

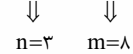
$$(C_n H_{2n}) = 12n + 2n = 14n$$

با توجه به این که مجموع جرم ۰/۱ مول آلکن و ۰/۲ مول آلکان برابر ۲۷ گرم است، خواهیم داشت:

$$(0/1 \text{ mol } C_n H_{2n} \times \frac{14n \text{ g } C_n H_{2n}}{1 \text{ mol } C_n H_{2n}}) + (0/2 \text{ mol } C_m H_{2m+2} \times \frac{(14m+2) \text{ g } C_m H_{2m+2}}{1 \text{ mol } C_m H_{2m+2}}) = 27 \text{ g}$$

$$\Rightarrow 1/4n + 2/8m + 0/4 = 27 \Rightarrow 1/4n + 2/8m = 26/6 \xrightarrow{\times 4} n + 2m = 19$$

فقط در گزینه (۴)، مجموع شمار اتم‌های کربن آلکن و دو برابر شمار اتم‌های کربن آلکان برابر ۱۹ می‌شود: $n + 2m = 3 + 2(8) = 19$ اوکتان، پروپن



۸۸۵- گزینه ۴

هیدروژن سیانید (HCN) که هیدروکربن نیست! هیدروکربن‌ها فقط و فقط! از دو عنصر کربن و هیدروژن تشکیل شده‌اند.

بررسی سایر گزینه‌ها: گزینه (۱): آلکن‌ها جزء هیدروکربن‌های سیرنشده‌اند و در آن‌ها هر یک از دو اتم کربن مربوط به پیوند سه‌گانه، تنها به دو اتم متصل هستند؛ به همین خاطر آلکن‌ها حتی واکنش‌پذیری بیشتری نسبت به آلکن‌ها دارند.

گزینه (۲): شمار اتم‌های هیدروژن در آلکن‌ها از دو برابر شمار اتم‌های کربن، دو واحد کم‌تر است؛ پس آلکینی با ۴ اتم کربن، دارای ۶ - ۲(۴) = ۴ اتم هیدروژن می‌باشد. از طرفی آلکانی با ۵ اتم کربن، ۱۲ اتم هیدروژن دارد؛ زیرا در آلکان‌ها شمار اتم‌های هیدروژن از دو برابر شمار اتم‌های کربن، دو واحد بیشتر است.

گزینه (۳): درسته! زیرا در آلکن‌ها (C_nH_{2n-2})، شمار اتم‌های هیدروژن از دو برابر شمار اتم‌های کربن، دو واحد کم‌تر است.

۸۸۶- گزینه ۴

همه عبارات‌های داده‌شده درست‌اند.

این عبارت را در صفحه ۴۱ کتاب درسی پیدا می‌کنید.

ساده‌ترین آلکن، اتین (H-C≡C-H) است. این مولکول دارای ۴ اتم و ۵ پیوند اشتراکی می‌باشد.

در مدل گلوله - میله، اتم‌ها با گلوله و پیوندها با میله نشان داده می‌شوند.

گاز فندک همان بوتان (C₄H₁₀) می‌باشد که به خانواده آلکان‌ها تعلق دارد. از طرفی از گاز اتین (C₂H₂) که متعلق به خانواده آلکن‌ها است، برای جوشکاری و برشکاری فلزها استفاده می‌شود.

آلکن داده‌شده دارای ۴ اتم کربن است. اولین عضو خانواده آلکن‌ها دارای ۲ اتم کربن می‌باشد؛ بنابراین آلکن ۴ کربنی می‌شه سومین عضو قبلاً گفتیم که

$$3(4) - 1 = 11$$

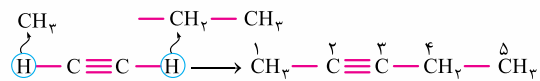
برای آلکن‌ها با n اتم کربن، تعداد پیوندهای اشتراکی برابر با (3n - 1) است:

۸۸۷- گزینه ۱

فقط عبارت چهارم درست است. بیا به عبارت‌ها را مورد نقد و بررسی قرار بدیم؛

اتیلن نام دیگر ساده‌ترین عضو خانواده آلکن‌ها یعنی اتن است. در گذشته، ساده‌ترین عضو خانواده آلکن‌ها یعنی اتین را استیلن صدا می‌زدند!

نه کی گفته؟! مثلاً در بنزن (C₆H₆) هم، شمار اتم‌های کربن و هیدروژن برابر است.



۲- پنتین

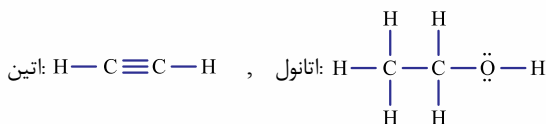
اگر متیل را با اتم هیدروژن سمت راست و اتیل را با اتم هیدروژن سمت چپ جایگزین کنیم، باز هم ۲- پنتین حاصل می‌شود. آگه شک دارید، امتحان کنید!

اصلاً هیدروکربنی به نام ۳- پنتین نداریم! فودتون رسمش کنید ببینید چرا!

در بین آلکان‌ها، آلکن‌ها و آلکن‌ها فقط اتین است که شمار اتم‌های کربن و هیدروژن آن برابر می‌باشد. در بقیه عضوه‌های این سه خانواده، به ازای هر اتم

کربن، بیش از یک اتم هیدروژن وجود دارد؛ در نتیجه درصد جرمی کربن در اتین از دیگر عضوه‌های این سه خانواده بیشتر است.

در اتین ۵ پیوند کووالانسی و در اتانول، ۸ پیوند کووالانسی وجود دارد.



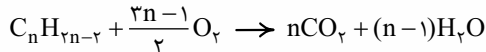
۸۸۸- گزینه ۴

ترکیب داده‌شده یک آلکن ۵ کربنه است؛ بنابراین فرمول مولکولی آن C₅H₈ می‌باشد: C₅H₈ + 7O₂ → 5CO₂ + 4H₂O

با توجه به معادله بالا، برای سوختن یک مول از این آلکن، به ۷ مول اکسیژن نیاز است. بررسی گزینه‌های درست در گله فودتون!

۸۸۹- گزینه «۳»

اول از همه! پیش به سوی معادله واکنش سوختن کامل آلکینها $(C_nH_{2n-2})!$



حالا با توجه به ضرایب استوکیومتری مواد شرکت کننده در واکنش، به راحتی می توان حساب کرد که از سوختن ۲۵/۰ مول آلکین، چند گرم آب (برحسب n) به دست می آید:

$$0.25 \text{ mol } C_nH_{2n-2} \times \frac{(n-1) \text{ mol } H_2O}{1 \text{ mol } C_nH_{2n-2}} \times \frac{18 \text{ g } H_2O}{1 \text{ mol } H_2O} = 4.5(n-1) \text{ g } H_2O$$

طراح فرموره! این مقدار آب برابر ۱۳/۵ گرم است؛ پس خواهیم داشت:

$$4.5(n-1) = 13.5 \Rightarrow n-1 = 3 \Rightarrow n = 4$$

$$(C_nH_{2n-2}) \text{ آلکین } = 12n + (2n-2)(1) = 14n - 2 \xrightarrow{n=4} 14(4) - 2 = 54 \text{ g}$$

۸۹۰- گزینه «۱» از اونهایی که ما فقط با هیدروکربن و آب سروکار داریم، اصلاً نیازی به موازنه کامل واکنش نیست. واضح و مبرهن است! که از



$$C_xH_y \text{ جرم مولی آب} = 2(1) + 16 = 18 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$C_xH_y \text{ جرم مولی} = 12x + y$$

$$\frac{y}{2} \times 18 = 12x + y \Rightarrow 9y = 12x + y \Rightarrow 8y = 12x \Rightarrow y = 1.5x$$

در بوتین (C_4H_6) شمار اتمهای هیدروژن، ۱/۵ برابر شمار اتمهای کربن است.

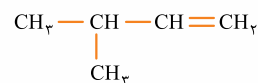
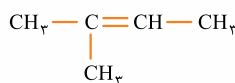
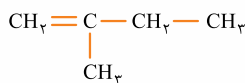
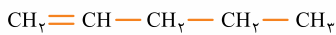
۸۹۱- گزینه «۲» بازم مئه همیشه، اول پاسخ درست پرسشها:

شمار اتمهای هیدروژن، C_5H_8 ، دو برابر شمار اتمهای کربن است؛ پس این مولکول می تواند متعلق به خانواده سیکلوالکانها و یا آلکنها باشد.

سیکلوالکانها که سیرشده اند و با برم مایع واکنش نمی دهند؛ بنابراین باید ببینیم ایزومرهای آلکنی C_5H_8 چندتا است:

اول باید به تعداد کربن داده شده یک زنجیر مستقیم رسم کنیم؛ سپس با جابه جا کردن پیوند دوگانه در این زنجیر، تا حد امکان انواع و اقسام آلکن راست زنجیر را بسازیم. بعدش هم آله شد، آلکنهای شاخه دار متفاوت می سازیم.

با توجه به توضیحات بالا، برای C_5H_8 ، ۵ ساختار متفاوت آلکنی می توان رسم کرد:



ب هر مول آلکن با ۱ مول برم مایع و هر مول آلکین با ۲ مول برم مایع می توانند واکنش دهند تا به ترکیب سیرشده تبدیل شوند. پس در کل شد ۳ مول برم مایع.

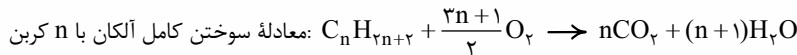
پ برای آلکینی با فرمول C_6H_{10} می توان ۳ ساختار بدون شاخه فرعی متیل در نظر گرفت:



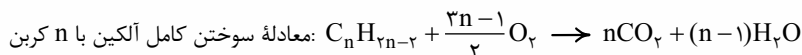
پاسخ درست پرسش «آ» و پاسخ نادرست پرسشهای «ب» و «پ» در گزینه (۲) آمده است.

۸۹۲- گزینه «۲» برای راحتی فرض می کنیم در مخلوط اولیه، ۱ مول آلکان و ۱ مول آلکین وجود دارد (هر عددی فرض کنیم فرقی نداره! فقط مهم

اینه که تعداد مول آلکان و آلکین برابر باشه!). حالا با توجه به معادله سوختن کامل آلکانها و آلکینها، جرم آب تولیدشده از سوختن ۱ مول از آنها را می حسابیم:



از سوختن کامل ۱ مول آلکان، $(n+1)$ مول یا همان $18(n+1)$ گرم آب تولید می شود.



از سوختن کامل ۱ مول آلکین، $(n-1)$ مول یا همان $18(n-1)$ گرم آب تولید می شود.

$$(C_nH_{2n-2}) \text{ مول آلکین اولیه} = 12n + (2n-2)(1) = 14n - 2$$

با توجه به اطلاعات داده شده نسبت جرم کل آب تولیدشده به جرم آلکین اولیه برابر ۲/۷ است. به این ترتیب خواهیم داشت:

$$\frac{36n}{14n-2} = 2/7 \Rightarrow 37/14n - 5/4 = 36n \Rightarrow 1/14n = 5/4 \Rightarrow n = 3 \text{ (شمار اتمهای کربن آلکان و آلکین اولیه)}$$

۸۹۳- گزینه «۱» هر مول آلکن با ۱ مول برم مایع و هر مول آلکین با ۲ مول برم مایع به طور کامل واکنش می دهد. سوال فرموره! تعداد مول برم

$$x + 2y = 6$$

مایع برابر ۶ مول است. تعداد مول اتن (C_2H_4) را برابر x و تعداد مول اتین (C_2H_2) را برابر y در نظر می گیریم:

مجموع جرم اتن و اتین هم در مخلوط برابر ۱۴۲ گرم است:

$$(x \text{ mol } C_2H_4 \times \frac{28 \text{ g } C_2H_4}{1 \text{ mol } C_2H_4}) + (y \text{ mol } C_2H_2 \times \frac{26 \text{ g } C_2H_2}{1 \text{ mol } C_2H_2}) = 142 \Rightarrow 28x + 26y = 142$$

هالا! با به دو معادله - دو مجهول می توانیم تعداد مول اتین (هیدروکربن سبک تر) را در مخلوط به‌ساییم:

$$\begin{cases} x + 2y = 6 \\ 28x + 26y = 142 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} -28x - 56y = -168 \\ 28x + 26y = 142 \end{cases}$$

$$-30y = -26 \Rightarrow y = \frac{26}{30} = \frac{13}{15} \text{ mol } C_2H_2$$

بنابراین جرم C_2H_2 در مخلوط برابر است با:

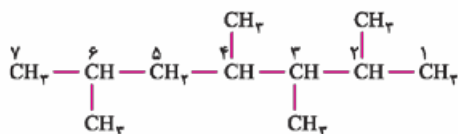
$$\frac{13}{15} \text{ mol } C_2H_2 \times \frac{26 \text{ g } C_2H_2}{1 \text{ mol } C_2H_2} \approx 22/5 \text{ g } C_2H_2$$

$$\text{درصد جرمی } C_2H_2 \text{ در مخلوط} = \frac{\text{جرم } C_2H_2}{\text{جرم کل مخلوط}} \times 100 = \frac{22/5}{142} \times 100 = 15/8 \%$$

به این ترتیب خواهیم داشت:

همه عبارت‌های داده شده، درست‌اند.

۸۹۴- گزینه «۱»



۶، ۴، ۳، ۲ - ترامتیل هپتان

- در شکل داده شده، سه هیدروکربن سیرنشده (دارای پیوند دوگانه و سه گانه) وجود دارد. این سه هیدروکربن می توانند با برم مایع واکنش داده و رنگ قرمز آن را از بین ببرند.
- فرمول مولکولی آلکن و سیکلوالکان نشان داده شده در شکل، یکسان و به صورت C_6H_{10} است.
- بله! در شکل سه هیدروکربن زنجیری (غیرحلقوی)، یک هیدروکربن حلقوی سیرشده (همون سیکلوهگزان) و یک هیدروکربن آروماتیک (همون بنزن!) وجود دارد.
- همه هیدروکربن‌ها ناقطبی هستند و در آب حل نمی شوند، اما می توانند مواد ناقطبی مانند ید (I_2) را در خود حل کنند.

- ۱۸۰۹- گزینه ۱» در سلول الکترولیتی با مصرف جریان برق، یک واکنش (تغییر) شیمیایی انجام می‌شود (در آن انرژی الکتریکی به شیمیایی تبدیل می‌شود).
ابرسی سایر گزینه‌ها گزینه ۲): در سلول الکترولیتی برخلاف سلول گالوانی، کاتد قطب منفی است، نه مثبت!
 گزینه ۳): در سلول الکترولیتی، واکنش شیمیایی در خلاف جهت طبیعی پیش رانده می‌شود.
 گزینه ۴): در سلول الکترولیتی، الکترودی که به قطب منفی منبع برق وصل شده، کاتد است که محل انجام فرایند کاهش می‌باشد نه اکسایش!
 ۱۸۱۰- گزینه ۳»



۱۸۱۱- گزینه «۳»
۱۸۱۲- گزینه «۱»

A که به قطب منفی باتری متصل است، کاتد و B که به قطب مثبت باتری متصل است، آند می‌باشد.
ولتاژ سلول گالوانی باید برابر یا بیشتر از $1/5$ ولت باشد تا بتواند ولتاژ مورد نیاز سلول الکترولیتی را تأمین کند.

$$E_{A-D}^{\circ} = E_{\text{کاتد}}^{\circ} - E_{\text{آند}}^{\circ} = E_D^{\circ} - E_A^{\circ} = 0/8 - (-0/76) = 1/56 \text{ V}$$

ایده‌آوری در سلول‌های گالوانی، نیم‌سلولی که E° کوچک‌تری دارد، آند و نیم‌سلولی که E° بزرگ‌تری دارد، کاتد است.

۱۸۱۳- گزینه «۲» در برقکافت آب $(2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2)$ ، حجم گاز هیدروژن تولیدشده در کاتد (قطب منفی) دو برابر حجم گاز اکسیژن تولیدشده در آند (قطب مثبت) است؛ پس A و B به ترتیب گازهای اکسیژن و هیدروژن و D و C به ترتیب قطب‌های مثبت و منفی سلول هستند.
هالا بریم سراغ گزینه‌ها؛

گزینه (۱): گاز B، گاز هیدروژن است در حالی که دومین گاز فراوان هواکره، اکسیژن می‌باشد.

گزینه (۲): D قطب مثبت (آند) است و در آن فرایند اکسایش انجام می‌شود.

گزینه (۳): گاز A، گاز اکسیژن است در حالی که از واکنش فلزهایی با $E^{\circ} < 0$ ، مثل منیزیم با محلول هیدروکلریک اسید، گاز هیدروژن تولید می‌شود.

گزینه (۴): C، قطب منفی (کاتد) است و در آن نیم‌واکنش کاهش انجام می‌شود.

۱۸۱۴- گزینه «۲» در نیم‌واکنش کاهش آب به ازای ۴ مولکول آب، ۴ الکترون مبادله می‌شود اما در نیم‌واکنش اکسایش آن، به ازای ۲ مولکول آب،

این تعداد الکترون مبادله می‌گردد.



۱۸۱۵- گزینه «۴» عبارت‌های اول، دوم و سوم درست‌اند.

در کاتد گاز هیدروژن و در آند گاز اکسیژن تولید می‌شود. با توجه به ضرایب استوکیومتری مواد در معادله کلی $(2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2)$ ، حجم گاز

هیدروژن تولیدشده، دو برابر حجم گاز اکسیژن تولیدشده است.

در اطراف کاتد، با تولید OH^- ، pH افزایش می‌یابد.

دیدیم که تعداد مول O_2 تولیدشده در آند، نصف تعداد مول هیدروژن تولیدشده در کاتد است:

$$\frac{\text{جرم } O_2}{\text{جرم } H_2} = \frac{\text{جرم مولی } O_2 \times \text{ضریب مولی } O_2}{\text{جرم مولی } H_2 \times \text{ضریب مولی } H_2} = \frac{1 \times 32}{2 \times 2} = 8$$

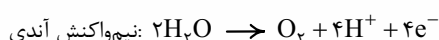
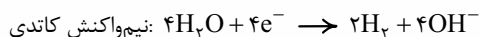
آب خالص رسانایی الکتریکی دارد اما بسیار ناچیز!

۱۸۱۶- گزینه «۴» در کاتد نیم‌واکنش $4H_2O + 4e^- \rightarrow 2H_2 + 4OH^-$ انجام می‌شود:

$$18/06 \times 10^{22} e^- \times \frac{1 \text{ mole } H_2}{6/02 \times 10^{23} e^-} \times \frac{2 \text{ mole } H_2}{4 \text{ mole } e^-} \times \frac{2 \text{ g } H_2}{1 \text{ mole } H_2} = 0/3 \text{ g } H_2$$

بررسی سایر گزینه‌ها با فودتون!

۱۸۱۷- گزینه «۴» در کاتد سلول الکترولیتی برقکافت آب، گاز هیدروژن و در آند آن، گاز اکسیژن تولید می‌شود.



$$13/44 \text{ L } H_2 \times \frac{1 \text{ mole } H_2}{22/4 \text{ L } H_2} \times \frac{4 \text{ mole } e^-}{2 \text{ mole } H_2} = 1/2 \text{ mole } e^-$$

$$1/2 \text{ mole } e^- \times \frac{6/02 \times 10^{23} e^-}{1 \text{ mole } e^-} = 7/224 \times 10^{22} e^-$$

$$1/2 \text{ mole } e^- \times \frac{1 \text{ mole } O_2}{4 \text{ mole } e^-} \times \frac{32 \text{ g } O_2}{1 \text{ mole } O_2} = 9/6 \text{ g } O_2$$

۱۸۱۸- گزینه «۴» از حجم گاز اکسیژن تولیدشده در آند، باید به مول OH^- تولیدشده در کاتد برسیم:

$$560 \text{ mL } O_2 \times \frac{1 \text{ mole } O_2}{22400 \text{ mL } O_2} \times \frac{4 \text{ mole } e^-}{1 \text{ mole } O_2} \times \frac{4 \text{ mole } OH^-}{4 \text{ mole } e^-} = 0/1 \text{ mol } OH^-$$

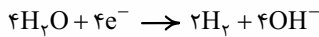
با توجه به این که چگالی آب، 1 g mL^{-1} است، ۲ کیلوگرم آب معادل ۲۰۰۰ میلی‌لیتر یا همان ۲ لیتر آب است: $[OH^-] = \frac{0/1 \text{ mol}}{2 \text{ L}} = 0/05 \text{ mol L}^{-1}$

$$[H^+][OH^-] = 10^{-14} \Rightarrow [H^+] = \frac{10^{-14}}{5 \times 10^{-2}} = 2 \times 10^{-13} \text{ mol L}^{-1}$$

$$\text{pH} = -\log[H^+] = -\log(2 \times 10^{-13}) = 13 - \log 2 = 13 - 0/3 = 12/7$$

بنابراین pH اطراف کاتد از ۷ به $12/7$ می‌رسد یعنی $12/7 - 7 = 5/7$ واحد تغییر می‌کند.

۱۸۱۹- گزینه ۳



نیم واکنش کاهش آب، این پوریاست:

$$OH^- \text{ مول } = \frac{0.9 \text{ g } H_2O}{18 \text{ g } H_2O} \times \frac{1 \text{ mol } H_2O}{18 \text{ g } H_2O} \times \frac{4 \text{ mol } OH^-}{4 \text{ mol } H_2O} = 0.05 \text{ mol } OH^-$$

هر مول OH^- با ۱ مول H^+ خنثی می شود؛ پس باید ببینیم در چند میلی لیتر محلول هیدروکلریک اسید با $pH = 1$ ، 0.05 مول H^+ وجود دارد:

$$[H^+] = [HCl] = 10^{-pH} = 10^{-1} = 0.1 \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\text{غلظت مولی} = \frac{\text{مول حل شونده}}{\text{حجم محلول (لیتر)}} \Rightarrow 0.1 = \frac{0.05}{\text{حجم محلول}} \Rightarrow \text{حجم محلول} = \frac{0.05}{0.1} \text{ L} = 0.5 \text{ L} = 500 \text{ mL}$$

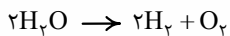
۱۸۲۰- گزینه ۳ با گذشت زمان و مصرف شدن آب، غلظت محلول الکترولیت دو برابر شده است. می دانیم که در فرایند تجزیه آب، نمک تنها نقش

الکترولیت را دارد و در واکنش دست نرفته می ماند (جرم آن بدون تغییر است)؛ پس با توجه به این که غلظت آب نمک، ۲ برابر شده، کاملاً واضح و مبرهن است

که جرم کل محلول الکترولیت نصف شده است: $\text{جرم محلول} \propto \text{درصد جرمی} \rightarrow \text{ثابت} = \text{جرم حل شونده (نمک)} \times 100 = \frac{\text{جرم حل شونده}}{\text{جرم محلول}} = \text{درصد جرمی}$

خب! پس فهمیدیم که جرم محلول آب نمک با انجام برقکافت، از ۱ kg به ۰.۵ kg رسیده است. از طرفی کاهش جرم محلول به دلیل مصرف شدن آب است:

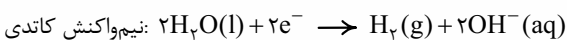
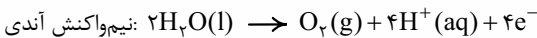
$$500 \text{ g} = 1 - 0.5 = 0.5 \text{ kg} = 500 \text{ g}$$



$$500 \text{ g } H_2O \times \frac{1 \text{ mol } H_2O}{18 \text{ g } H_2O} \times \frac{3 \text{ mol } \text{ گاز}}{2 \text{ mol } H_2O} \times \frac{22.4 \text{ L}}{1 \text{ mol}} = 933 \text{ L گاز}$$

نیم واکنش های آندی (اکسایش آب) و کاتدی (کاهش آب) در برقکافت آب به صورت زیر هستند:

۱۸۲۱- گزینه ۱



$$E^\circ (\text{سلول}) = E^\circ (\text{کاتد}) - E^\circ (\text{آند}) = -0.83 - (+1/2) = -1.03 \text{ V}$$

فرایند برقکافت آب در یک سلول الکترولیتی انجام می شود؛ یعنی واکنش انجام شده در آن (تجزیه آب به عناصر سازنده اش) در خلاف جهت طبیعی و

خودبه خودی آن رخ می دهد. به همین دلیل E° سلول الکترولیتی، مقداری منفی است. در واقع قدرمطلق E° ، نشان دهنده حداقل ولتاژ لازم برای انجام این

واکنش غیر خودبه خودی است.

عبارت های دوم و سوم درست اند.

۱۸۲۲- گزینه ۳

در مورد عبارت سوم دقت کنید که در گروه فلزهای قلیایی، از بالا به پایین خصلت فلزی و واکنش پذیری افزایش می یابد. این که می گیم لیتیم قوی ترین کاهنده

است مربوط به محلول های آبی است!

بررسی عبارت های نادرست:

عبارت اول: سدیم در طبیعت به حالت آزاد یافت نمی شود.

عبارت چهارم: برای تهیه سدیم، باید سدیم کلرید را به حالت مذاب (نه محلول!) برقکافت کرد.

۱۸۲۳- گزینه ۲ معادله کلی واکنش انجام شده در برقکافت سدیم کلرید مذاب به صورت $2NaCl(l) \rightarrow 2Na(l) + Cl_2(g)$ است؛ بنابراین

نمودار نزولی (A) مربوط به سدیم کلرید، نمودار صعودی با شیب بیشتر (M) مربوط به سدیم و نمودار صعودی با شیب کم تر (X) مربوط به Cl_2 است. Cl_2

در آند (قطب مثبت) سلول تولید می شود اما در شیمی یازدهم خواندیم که گاز کلر در دمای اتاق به آرامی با گاز هیدروژن واکنش می دهد.

ابرسی سایر گزینه ها: گزینه (۱): نقطه ذوب سدیم کلرید، $801^\circ C$ است که افزودن مقداری کلسیم کلرید به آن، دمای ذوب را تا حدود $587^\circ C$ پایین

$$801 - 587 = 214$$

می آورد:

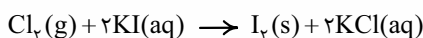
گزینه (۳): M فلز سدیم است. در گروه اول از بالا به پایین، واکنش پذیری افزایش می یابد؛ بنابراین واکنش پتاسیم با کلر، سریع تر و شدیدتر از واکنش سدیم

با کلر است.

گزینه (۴): با توجه به معادله کلی واکنش، تعداد مول سدیم تولید شده در کاتد، دو برابر تعداد مول کلر تولید شده در آند است.

۱۸۲۴- گزینه ۴ در برقکافت سدیم کلرید مذاب، با عبور ۲ مول الکترون، ۱ مول گاز کلر تولید می شود:

$$0.2 \text{ mol } e^- \times \frac{1 \text{ mol } Cl_2}{2 \text{ mol } e^-} = 0.1 \text{ mol } Cl_2$$



هر مول گاز کلر با ۲ مول پتاسیم دیدید به طور کامل واکنش می دهد:

$$0.1 \text{ mol } Cl_2 \times \frac{2 \text{ mol } KI}{1 \text{ mol } Cl_2} \times \frac{1 \text{ L محلول}}{0.1 \text{ mol } KI} \times \frac{1000 \text{ mL}}{1 \text{ L محلول}} = 2000 \text{ mL محلول}$$

۱۸۲۵- گزینه ۲) واکنش کلی انجام شده در برقکافت سدیم کلرید مذاب این پوریاست:

$$2\text{NaCl(l)} \rightarrow 2\text{Na(l)} + \text{Cl}_2\text{(g)}$$

گاز Cl_2 تولیدشده در این واکنش، برای تهیه NaClO ، وارد واکنش موازنه شده روبه رو می شود:

$$2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$$

فیب! اول باید حساب کنیم در برقکافت سدیم کلرید مذاب با تولید $1/15 \text{ kg}$ فلز سدیم، چند مول Cl_2 تولید می شود و با توجه به واکنش (۲)، از این مقدار Cl_2 می توان چند گرم NaClO به دست آورد.

$$1/15 \text{ kg Na} \times \frac{1000 \text{ g Na}}{1 \text{ kg Na}} \times \frac{1 \text{ mol Na}}{23 \text{ g Na}} \times \frac{1 \text{ mol Cl}_2}{2 \text{ mol Na}} \times \frac{1 \text{ mol NaClO}}{1 \text{ mol Cl}_2} \times \frac{74 \text{ g NaClO}}{1 \text{ mol NaClO}} = 1862/5 \text{ g NaClO}$$

(۱) واکنش (۲) واکنش

حالا با کمک درصد جرمی، حساب می کنیم این مقدار NaClO در چند گرم محلول ۵٪ جرمی آن وجود دارد:

$$\text{جرم محلول} = \frac{\text{جرم حل شونده}}{\text{درصد جرمی}} \times 100 \Rightarrow 5 = \frac{1862/5}{\text{جرم محلول}} \times 100 \Rightarrow \text{جرم محلول} = 37250 \text{ g}$$

و در آخر با کمک چگالی محلول (1 g.mL^{-1})، حجم محلول سفیدکننده حاصل رو به دست میاریم:

$$\text{حجم محلول} = 37250 \text{ mL} = 37/25 \text{ L} \Rightarrow \frac{\text{جرم محلول}}{\text{چگالی محلول}} = 1$$

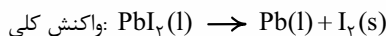
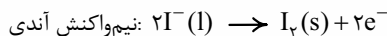
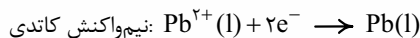
می شه یهوا! فیلی شیک و مبلسی این طوری نوشت:

$$1/15 \text{ kg Na} \times \frac{1000 \text{ g Na}}{1 \text{ kg Na}} \times \frac{1 \text{ mol Na}}{23 \text{ g Na}} \times \frac{1 \text{ mol Cl}_2}{2 \text{ mol Na}} \times \frac{1 \text{ mol NaClO}}{1 \text{ mol Cl}_2} \times \frac{74 \text{ g NaClO}}{1 \text{ mol NaClO}} \times \frac{100 \text{ g محلول}}{5 \text{ g NaClO}} \times \frac{1 \text{ mL محلول}}{1 \text{ g محلول}} \times \frac{1 \text{ L محلول}}{1000 \text{ mL محلول}}$$

واکنش اول واکنش دوم درصد جرمی چگالی

= محلول $37/25 \text{ L}$

۱۸۲۶- گزینه ۳) در برقکافت سرب (II) دیدید مذاب، در کاتد (قطب منفی) فلز سرب و در آند (قطب مثبت)، ید تولید می شود:



همان طور که می بینید نسبت مولی عنصر تولیدشده در آند به کاتد برابر با ۱ است.

۱۸۲۷- گزینه ۱) واکنش $\text{Mg}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ از نوع اکسایش - کاهش نیست؛ زیرا در آن عدد اکسایش عنصرها تغییری نمی کند.

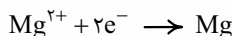
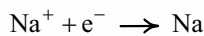
۱۸۲۸- گزینه ۴) مواد B, C و E به ترتیب HCl , MgCl_2 و Mg هستند که به ترتیب جزء مواد مولکولی، یونی و فلزی می باشند.

ابرسی سایر گزینه ها: گزینه ۱): همین الان گفتیم که در قسمت B, HCl وجود دارد پس pH این قسمت کم تر از ۷ است.

گزینه ۲): فرایندهای (۱) و (۲) به ترتیب خشک کردن و ذوب کردن هستند که تغییرهای فیزیکی محسوب می شوند اما فرایند (۳) برقکافت است که تغییر شیمیایی محسوب می شود.

گزینه ۳): E، منیزیم جامد و F منیزیم مذاب است. C و D هر دو $\text{MgCl}_2(\text{l})$ هستند.

۱۸۲۹- گزینه ۲) در سلول الکترولیتی برقکافت سدیم کلرید مذاب، به ازای عبور ۱ مول الکترون، ۱ مول یا ۲۳ گرم سدیم تولید می شود:



در برقکافت منیزیم کلرید مذاب، به ازای عبور ۲ مول الکترون، ۱ مول یا ۲۴ گرم منیزیم تولید می شود:

$$\frac{\text{جرم سدیم به ازای ۱ مول الکترون}}{\text{جرم منیزیم به ازای ۱ مول الکترون}} = \frac{23}{12} = 1/91$$

بنابراین به ازای عبور ۱ مول الکترون، ۱۲ گرم منیزیم تولید می شود:

۱۸۳۰- گزینه ۲) با توجه به این که در هر 10^6 گرم آب دریا، 120 گرم یون منیزیم وجود دارد، خواهیم داشت:

$$2 \text{ ton دریا} \times \frac{10^6 \text{ g آب دریا}}{1 \text{ ton آب دریا}} \times \frac{120 \text{ g Mg}^{2+} \text{ خالص}}{10^6 \text{ g آب دریا}} \times \frac{100 \text{ g Mg}^{2+} \text{ ناخالص}}{80 \text{ g Mg}^{2+} \text{ خالص}} \times \frac{90}{100} = 270 \text{ g Mg}^{2+} \text{ ناخالص}$$

ppm درصد خلوص بازده درصدی

۱۸۳۱- گزینه ۲) ابررسی سایر گزینه ها: گزینه ۱): برخی فلزها مانند طلا و پلاتین، اکسید نمی شوند.

گزینه ۳): پرمصرف ترین فلز جهان، آهن است.

گزینه ۴): زنگار سبز نه زرد!

۱۸۳۲- گزینه ۲) عبارت های اول و دوم درست اند.

درستی این عبارت را در صفحه ۵۶ کتاب درسی پیدا می کنید.

پتانسیل کاهش اغلب فلزها منفی است. در جدول سری الکتروشیمیایی هم، پتانسیل های منفی در زیر SHE قرار دارند.

در واکنش اکسایش یک فلز در مجاورت هوا و رطوبت، مولکول های اکسیژن نقش اکسنده را ایفا می کنند. آب یکی از مواد واکنش دهنده در نیم واکنش کاهش اکسیژن است و البته نقش الکترولیت را نیز ایفا می کند.

هنگام زنگ زدن آهن در هوای مرطوب، یک سلول گالوانی تشکیل می شود.

۱۸۳۳- گزینه ۳

فرآورده نهایی زنگ‌زدن آهن، رسوب (s) است؛ بنابراین باید نوشته می‌شد: $\text{Fe(OH)}_2(\text{s})$!

۱۸۳۴- گزینه ۲

با توجه به معادله کلی واکنش زنگ‌زدن آهن، نسبت مجموع ضرایب واکنش‌دهنده به فرآورده در این واکنش برابر با $\frac{12}{4}$ است که

۱۸۳۵- گزینه ۱

به‌جز عبارت آخر، عبارت‌های داده‌شده درست‌اند. عبارت‌های اول و سوم که بررسی نمی‌فوان! بریم سراغ سه عبارت دیگر!

عبارت دوم: کاتیون‌ها با عبور از الکترولیت (قطره آب) به سمت کاتد می‌روند. جهت حرکت الکترون‌ها نیز از آند به کاتد است.

عبارت چهارم: با انجام نیم‌واکنش $\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \rightarrow 4\text{OH}^-$ در کاتد (قطب مثبت) و تولید یون‌های هیدروکسید، pH اطراف کاتد افزایش می‌یابد.

عبارت پنجم: O_2 در نیم‌واکنش کاتدی به عنوان یکی از مواد واکنش‌دهنده وجود دارد؛ بنابراین نیم‌واکنش کاتدی (نه آندی!) در محلی انجام می‌شود که غلظت

اکسیژن در آن‌جا زیاد باشد.

۱۸۳۶- گزینه ۲

با توجه به معادله کلی زنگ‌زدن آهن خواهیم داشت:

روش اول- استفاده از کسر تبدیل:

روش دوم- استفاده از کسر تناسب:

$$4\text{Fe} + 3\text{O}_2 + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Fe(OH)}_2$$

$$\frac{8/4 \text{ g Fe} \times \frac{1 \text{ mol Fe}}{56 \text{ g Fe}} \times \frac{4 \text{ mol Fe(OH)}_2}{4 \text{ mol Fe}} \times \frac{107 \text{ g Fe(OH)}_2}{1 \text{ mol Fe(OH)}_2}}{16/05 \text{ g Fe(OH)}_2} = 16/05 \text{ g Fe(OH)}_2$$

$$\frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} = \frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} \Rightarrow \frac{8/4}{4 \times 56} = \frac{x}{4 \times 107} \Rightarrow x = \frac{8/4 \times 107}{56} = 16/05 \text{ g Fe(OH)}_2$$

ابرسی سایر گزینه‌ها (گزینه ۱): به شکل صفحه ۵۷ کتاب درسی مراجعه کنید.

گزینه (۳): گونه C همان Fe^{3+} است که عدد اکسایش آهن در آن ۳+ است. عدد اکسایش کربن در یون کربنات برابر با ۴+ می‌باشد.

$$\text{CO}_3^{2-} : \text{C} + 3(-2) = -2 \Rightarrow \text{C} = +4$$

گزینه (۴): در تبدیل Fe^{3+} به Fe(OH)_2 ، عدد اکسایش هیچ عنصری تغییر نمی‌کند. پس این تبدیل از نوع اکسایش - کاهش نیست.

۱۸۳۷- گزینه ۳

در فرایند زنگ‌زدن آهن، بخشی از آهن که غلظت اکسیژن در آن‌جا کم است (زیر قطره)، قسمت آندی و بخشی از آهن که غلظت

اکسیژن در آن‌جا زیاد است (اطراف قطره)، قسمت کاتدی است. نیم‌واکنش آندی مربوط به آهن است اما از آن‌جا که فلزها نمی‌توانند کاهش یابند (به یون منفی

تبدیل شوند)، نیم‌واکنش کاهش مربوط به مولکول‌های اکسیژن است. در ضمن آب، فقط به عنوان یکی از مواد واکنش‌دهنده، در نیم‌واکنش کاهش مصرف

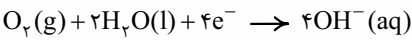
می‌شود و این مولکول‌های O_2 هستند که کاهش می‌یابند نه H_2O !

۱۸۳۸- گزینه ۳

در فرایند زنگ‌زدن آهن در هوای مرطوب، فلز آهن اکسید می‌شود و نقش کاهنده را دارد. O_2 هم که نقش اکسنده را ایفا می‌کند

و کاهش می‌یابد. پس تابلوه که جواب گزینه ۳ است.

آب به عنوان یکی از مواد واکنش‌دهنده در نیم‌واکنش کاهش اکسیژن مصرف می‌شود:

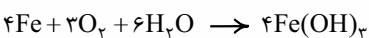


در ضمن آب در این فرایند نقش الکترولیت را هم دارد؛ زیرا یون‌های Fe^{2+} تولیدشده در آند برای کامل کردن مدار الکتریکی، در قطره آب جریان می‌یابند و از

قسمت آندی به قسمت کاتدی مهاجرت می‌کنند.

۱۸۳۹- گزینه ۲

فرض می‌کنیم جرم اولیه میخ m گرم بوده است. با توجه به فرض سؤال، نصف میخ یعنی $\frac{m}{2}$ آن زنگ زده است. حالا ببینیم بر اثر



مصرف این مقدار آهن، چند گرم زنگ آهن تشکیل می‌شود:

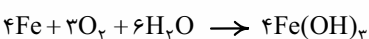
$$\frac{m}{2} \text{ g Fe} \times \frac{1 \text{ mol Fe}}{56 \text{ g Fe}} \times \frac{4 \text{ mol Fe(OH)}_2}{4 \text{ mol Fe}} \times \frac{107 \text{ g Fe(OH)}_2}{1 \text{ mol Fe(OH)}_2} = \frac{107}{112} m \text{ g Fe(OH)}_2$$

جرم زنگ آهن تشکیل شده بر روی آن + جرم میخ باقی‌مانده که زنگ نزده = جرم میخ پس از اکسایش

$$65/2 = \frac{m}{2} + \frac{107}{112} m \Rightarrow 65/2 = \frac{56m + 107m}{112} \Rightarrow 164m = 65/2 \times 112 \Rightarrow m = \frac{112}{2/5} = \frac{112}{5} = \frac{224}{5} = 44/8 \text{ g}$$

۱۸۴۰- گزینه ۲

ابتدا معادله موازنه‌شده واکنش:



می‌دانیم که اگر سرعت متوسط مصرف یا تولید یک ماده در واکنش را بر ضریب استوکیومتری آن در معادله واکنش تقسیم کنیم، سرعت متوسط واکنش به دست

$$\bar{R}(\text{واکنش}) = \frac{\bar{R}(\text{Fe})}{4} \Rightarrow \bar{R}(\text{Fe}) = 4 \times 2/5 \times 10^{-5} = 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}$$

می‌آید؛ پس داریم:

$$1 \text{ شبانه‌روز} = 24 \text{ h} = 24 \times 60 \text{ min}$$

$$24 \times 60 \text{ min} \times \frac{10^{-4} \text{ mol Fe}}{1 \text{ min}} \times \frac{56 \text{ g Fe}}{1 \text{ mol Fe}} = 8 \text{ g Fe}$$

$$\bar{R}(\text{واکنش}) = \frac{\bar{R}(\text{O}_2)}{3} \Rightarrow \bar{R}(\text{O}_2) = 3 \times 2/5 \times 10^{-5} = 7/5 \times 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{min}^{-1}$$

$$24 \times 60 \text{ min} \times \frac{7/5 \times 10^{-5} \text{ mol O}_2}{1 \text{ min}} \times \frac{25 \text{ L O}_2}{1 \text{ mol O}_2} = 2/7 \text{ L O}_2$$

عبارت‌های «ب» و «پ» درست‌اند. **۱۸۴۱- گزینه ۳**

ا) فلز X در مقایسه با فلز M، بیشتر است؛ پس در سلول گالوانی $M - X$ ، نقش کاتد را دارد و با گذشت زمان، جرم آن افزایش می‌یابد.
 ب) فلز X از $(0/8 V)$ از E° کاهش اکسیژن در هوای مرطوب $(0/4 V)$ بزرگ‌تر اما از E° کاهش اکسیژن در محیط اسیدی $(1/23 V)$ کم‌تر است؛ پس فلز X در هوای مرطوب اکسید نمی‌شود اما در محیط اسیدی اکسایش می‌یابد.

پ) فلز A از E° کاهش اکسیژن در محیط اسیدی هم بیشتر است؛ یعنی فلز A در محیط اسیدی هم اکسایش نمی‌یابد؛ پس می‌تونه یه فلز نپیب باشه!
 ت) $emf(M-A) = E^\circ_{\text{کاتد}} - E^\circ_{\text{آند}} = 1/4 - (-0/76) = 2/16 \Rightarrow \frac{2/16}{0/6} = 3/6$
 $emf(X-A) = E^\circ_{\text{کاتد}} - E^\circ_{\text{آند}} = 1/4 - 0/8 = 0/6$

۱۸۴۲- گزینه ۲ برای این‌که فلزی در هوای مرطوب اکسید نشود، اما در محیط اسیدی، اکسایش یابد، باید E° آن بین E° کاهش اکسیژن در هوای مرطوب $(0/4 V)$ و E° کاهش اکسیژن در محیط اسیدی $(1/23 V)$ باشد.

۱۸۴۳- گزینه ۲ محیط بازی $(pH > 7)$ سرعت زنگ‌زدن آهن را کاهش می‌دهد.

ابرسی سایرگزینه‌ها گزینه (۱): فرآورده نیم‌واکنش کاهش اکسیژن در محیط خنثی، یون هیدروکسید $(4OH^- \rightarrow O_2 + 2H_2O + 4e^-)$ و در محیط اسیدی، مولکول آب $(2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-)$ است.

گزینه (۳): اکسیدهای نیتروژن و گوگرد، اکسیدهای اسیدی هستند و با انحلال در رطوبت هوا، اسید تولید می‌کنند. محیط اسیدی، سرعت زنگ‌زدن آهن را زیاد می‌کند.
 گزینه (۴): با کاهش pH آب و افزایش خاصیت اسیدی محیط، قدرت اکسندگی مولکول‌های اکسیژن افزایش می‌یابد.

۱۸۴۴- گزینه ۲ عبارت‌های «آ» و «ت» درست‌اند و درستی آن‌ها را در صفحه‌های ۵۸ و ۵۹ کتاب درسی می‌یابید.

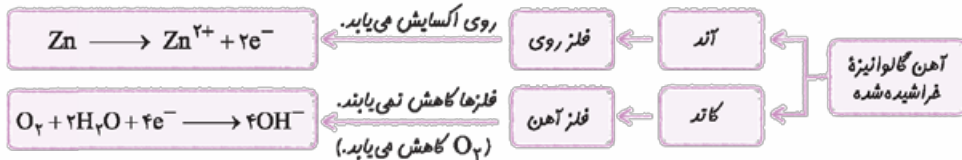
بررسی عبارت‌های نادرست:

ب) هر چه کاتیون یک فلز قدرت اکسندگی کم‌تری داشته باشد، فلز آن کاهنده‌تر بوده (تمایل بیشتری برای از دست دادن الکترون دارد) و در رقابت برای اکسایش‌یافتن، برنده شده و دچار خوردگی می‌شود.

پ) اگر E° فلز موردنظر بزرگ‌تر از E° آهن $(-0/44 V)$ باشد، در سلول گالوانی حاصل از تماس آن فلز با آهن، آهن نقش آند را ایفا می‌کند و خورده می‌شود.
 ن) E° فلز مس بزرگ‌تر از E° فلز آهن است، پس مس در سلول گالوانی تشکیل شده، نقش کاتد را ایفا می‌کند و محافظت می‌شود در حالی که آهن نقش آند را خواهد داشت و خورده می‌شود.

۱۸۴۵- گزینه ۳ اگر بر سطح آهن گالوانیزه (آهن + روکشی از فلز روی) خراشی ایجاد شود، یک سلول گالوانی تشکیل می‌شود و در آن واکنش اکسایش - کاهش رخ می‌دهد. در این سلول آهن نقش کاتد را داشته و محافظت می‌شود.

۱۸۴۶- گزینه ۲ اگر بر سطح آهن گالوانیزه (آهن + روکشی از فلز روی) خراشی ایجاد شود، یک سلول گالوانی تشکیل می‌شود و در آن واکنش اکسایش - کاهش رخ می‌دهد. در این سلول آهن نقش کاتد را داشته و محافظت می‌شود.



۱۸۴۷- گزینه ۴ E° فلز آهن کوچک‌تر از فلز مس است؛ بنابراین آهن در مجاورت با مس، به عنوان آند، اکسید شده و زنگ می‌زند؛ در حالی که فلز آهن در مجاورت با فلزهای Zn، Al، Mg به عنوان کاتد در برابر خوردگی محافظت می‌شود.

۱۸۴۹- گزینه ۴ در نیم‌واکنش کاتدی به منظور موازنه بار، شمار الکترون‌ها باید برابر ۴ باشد: $O_2(g) + 2H_2O(l) + 4e^- \rightarrow 4OH^-(aq)$
۱۸۵۰- گزینه ۲ در فرایند خراشیده‌شدن آهن گالوانیزه، نیم‌واکنش اکسایش مربوط به روی و نیم‌واکنش کاهش مربوط به مولکول‌های اکسیژن است.

فرآورده این نیم‌واکنش‌ها یون‌های Zn^{2+} و OH^- هستند. $Zn(s) \rightarrow Zn^{2+}(aq) + 2e^-$ ، $O_2(g) + 2H_2O(l) + 4e^- \rightarrow 4OH^-(aq)$
ابرسی سایرگزینه‌ها گزینه (۱): در قطب منفی (آند، سلول، فلز روی اکسایش می‌یابد نه فلز آهن!

گزینه (۳): در فرایندهای خوردگی در آهن، آهن گالوانیزه خراشیده‌شده و حلیی خراشیده‌شده، نیم‌واکنش کاهش یکسان بوده و مربوط به کاهش مولکول‌های اکسیژن (O_2) در حضور مولکول‌های آب است ولی نیم‌واکنش کاهش در سلول الکترولیتی برقکافت آب، مربوط به کاهش مولکول‌های آب است نه اکسیژن!

گزینه (۴): در این فرایند، مولکول‌های اکسیژن کاهش می‌یابند و نقش اکسندنده را ایفا می‌کنند.
۱۸۵۱- گزینه ۲ فلز قلع (کاتد) خودش نمی‌تواند کاهیده شود؛ بنابراین الکترون‌های حاصل از اکسایش فلز آهن در سطح فلز قلع و در حضور رطوبت (H_2O) به اکسیژن داده می‌شوند تا اکسیژن کاهیده شود.

ابرسی سایرگزینه‌ها گزینه (۱): فلز آهن (نه قلع!) نقش آند را ایفا می‌کند و خورده می‌شود.

گزینه (۳): فلز قلع (نه آهن!) به عنوان کاتد عمل کرده و در برابر خوردگی محافظت می‌شود.

گزینه (۴): کی گفته استفاده نمی‌شه! فیلی هم می‌شه!

۱۸۵۲- گزینه ۳ در آهن گالوانیزه، فلز روی که E° کوچک‌تری دارد به عنوان آند اکسید شده و آهن به عنوان کاتد در برابر خوردگی محافظت می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها | گزینه ۱: در حلی، آهن آند را تشکیل می‌دهد نه کاتد!

گزینه ۲: در حلی، قلع قطب مثبت (کاتد) را تشکیل می‌دهد نه قطب منفی (آند)!

گزینه ۴: در آهن گالوانیزه، آهن قطب مثبت (کاتد) را تشکیل می‌دهد نه قطب منفی (آند)!

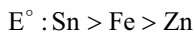
۱۸۵۳- گزینه ۴ درسته که آهن آند و قلع کاتد است اما در حلی فبری از یون Sn^{2+} نیست که بفور کاهش پیدا کنه! در حلی خراش دیده نیم‌واکنش کاهش، مربوط به مولکول‌های اکسیژن است.

در مورد بقیه گزینه‌ها بدانید و آگاه باشید! که واکنش‌های انجام‌شده در حلی خراش دیده، دقیقاً با واکنش‌های انجام‌شده در خوردگی آهن یکسان است.

۱۸۵۴- گزینه ۳

فرایند	آند	نیم‌واکنش اکسایش	کاتد	نیم‌واکنش کاهش
فوردگی آهن	آهن	$Fe \rightarrow Fe^{2+} + 2e^-$	آهن	$O_2(g) + 2H_2O(l) + 4e^- \rightarrow 4OH^-(aq)$
آهن گالوانیزه فراش دیده	روی	$Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e^-$	آهن	$O_2(g) + 2H_2O(l) + 4e^- \rightarrow 4OH^-(aq)$
حلی فراش دیده	آهن	$Fe \rightarrow Fe^{2+} + 2e^-$	قلع	$O_2(g) + 2H_2O(l) + 4e^- \rightarrow 4OH^-(aq)$

۱۸۵۵- گزینه ۳ در آهن سفید، روی آند و آهن کاتد و در حلی، آهن آند و قلع کاتد است؛ بنابراین مقایسه E° فلزها این پور است:



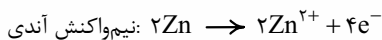
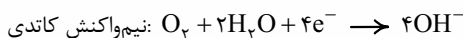
در گزینه ۳ گفته E° قلع منفی‌تر است که غلطه! می‌دونید که منفی‌تر یعنی کوچک‌تر!

۱۸۵۶- گزینه ۳ شکل «آ» (تانکر آب)، از کاربردهای آهن گالوانیزه است، در حالی که برای ساخت قوطی‌های روغن نباتی از حلی استفاده می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها | گزینه ۱: فلز پوشاننده در شکل‌های «آ» و «ب» به ترتیب فلزهای روی و قلع هستند. قدرت کاهندگی روی بیشتر از قلع است.

گزینه‌های (۲) و (۴): در حلی خراش دیده، قلع نقش حفاظت کاتدی آهن را ندارد و آهن دچار خوردگی می‌شود.

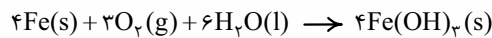
۱۸۵۷- گزینه ۳ ۲۰۰ میلی‌لیتر محلول هیدروکلریک اسید ۰/۱ مولار شامل $0.2 \text{ mol } H^+$ است. $0.2 \text{ mol } H^+$ ، $0.2 \text{ mol } OH^-$ را خنثی می‌کند. حالا باید ببینیم به ازای تولید $0.2 \text{ mol } OH^-$ در آهن سفید خراش دیده، چند گرم فلز روی، اکسید می‌شود:



همان‌طور که می‌بینید به ازای ۴ مول OH^- تولیدشده، ۲ مول Zn اکسید می‌شود؛ به این ترتیب خواهیم داشت:

$$0.2 \text{ mol } OH^- \times \frac{2 \text{ mol } Zn}{4 \text{ mol } OH^-} \times \frac{65 \text{ g } Zn}{1 \text{ mol } Zn} = 0.65 \text{ g } Zn$$

۱۸۵۸- گزینه ۲ باید ببینیم به ازای تشکیل $53/5$ گرم رسوب، چند گرم آهن زنگ می‌زند:



$$53/5 \text{ g } Fe(OH)_2 \times \frac{1 \text{ mol } Fe(OH)_2}{107 \text{ g } Fe(OH)_2} \times \frac{4 \text{ mol } Fe}{4 \text{ mol } Fe(OH)_2} \times \frac{56 \text{ g } Fe}{1 \text{ mol } Fe} = 28 \text{ g } Fe$$

روش اول- استفاده از کسر تبدیل:

$$\frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} = \frac{\text{جرم}}{\text{جرم مولی} \times \text{ضریب}} \Rightarrow \frac{Fe \text{ جرم}}{4 \times 56} = \frac{53/5}{4 \times 107} \Rightarrow Fe \text{ جرم} = \frac{53/5 \times 56}{107} = 28 \text{ g}$$

روش دوم- استفاده از کسر تناسب:

این مقدار آهن، 80% آهن موجود در قوطی بوده است؛ بنابراین جرم آهن موجود در قوطی برابر است با:

$$\frac{80}{100} \times \text{جرم آهن موجود در قوطی} = 28 \text{ g} \Rightarrow \text{جرم آهن موجود در قوطی} = \frac{28 \times 100}{80} = 35 \text{ g}$$

فب! از 40 گرم قوطی، 35 گرم آن را آهن و 5 گرم آن را قلع تشکیل داده است:

$$\text{جرم قلع موجود در قوطی} = \frac{5}{40} \times 100 = 12.5\% \text{ درصد جرمی قلع در قوطی}$$

۱۸۵۹- گزینه ۳ در فرایند آبکاری، الکترودی که به قطب منفی باتری متصل است، کاتد می‌باشد. در مورد گزینه ۴ دقت کنید که همان‌طور که در

قسمت آموزشی خواندیم، در فرایند آبکاری، الکتروکاتد که به قطب منفی باتری وصل است، همان جسم موردنظر است که فلز پوشاننده باید روی آن قرار گیرد و

خود آن در واکنش شرکت نمی‌کند. در واقع کاتد در این سلول‌ها، فقط محل انجام فرایند کاهش بوده و با قرارگرفتن فلز پوشاننده بر روی آن، به جرمش افزوده می‌شود.

۱۸۶۰- گزینه ۲ در آبکاری با فلز نقره، هم نیم‌واکنش آندی و هم نیم‌واکنش کاتدی مربوط به نقره است:

