

فصل ۱. محاسبات شیمیایی (استوکیومتری)

۱) ترکیبی ۲۲/۹% سدیم، ۲۱/۵% بور و ۵۵/۷% اکسیژن دارد. فرمول ماده کدام است؟
 $O = ۱۶, B = ۱۱, Na = ۲۳$

الف) NaB_2O_3 (ب) $Na_2B_4O_7$ (ج) $Na_2B_2O_7$ (د) $Na_2B_2O_3$

۲) چنانچه ۱۳/۵g آب را با مقدار اضافی PCl_3 واکنش دهیم چند مول اسید تولید می‌شود؟ $P = ۳۱, Cl = ۳۵/۵$
 $PCl_3 + H_2O \rightarrow H_3PO_3 + HCl$

الف) ۱ (ب) ۲ (ج) ۰/۲۵ (د) ۰/۷۵

۳) برای تهیه ۱۳g آهن از کاهش چند گرم Fe_2O_3 با مقدار کافی H_2 بدست می‌آید؟ بازده واکنش ۸۲/۶% است.
 $Fe = ۵۶$

الف) ۲۲/۵ (ب) ۱۸ (ج) ۱۴/۵ (د) ۱۹

۴) درصد جرمی نیتروژن در کدام ترکیب از همه بیشتر است؟

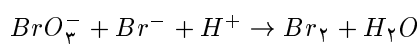
$Cu = ۶۳/۵, K = ۳۹$

الف) C_6H_5N (ب) CH_4N_2O (ج) K_2N (د) $Cu(NO_3)_2$

۵) ۰/۰۱ مول پتاسیم دی‌کرومات در H_2SO_4 طی واکنش کامل با H_2S چند گرم گوگرد آزاد می‌کند؟ دی‌کرومات به کروم (III) تبدیل می‌شود.
 $S = ۳۲$

الف) ۰/۳۲ (ب) ۰/۹۶ (ج) ۰/۶۴ (د) ۰/۴۸

۶) برای تشکیل ۰/۰۴۵ مول Br_2 طبق واکنش زیر چند مول یون برمید لازم است؟



الف) ۰/۰۱۵ (ب) ۰/۰۳ (ج) ۰/۰۶ (د) ۰/۰۷۵

- ۷) 0.1 مول فلز M با $2/4g$ برم ترکیب می‌شود. فرمول سولفات آن کدام است؟
 الف) MSO_4 (ب) M_2SO_4 (ج) $M_2(SO_4)_2$ (د) $M(SO_4)_2$
- ۸) هرگاه از واکنش $4/13g$ اکسید یک فلز با هیدروژن $3/597g$ فلز تولید شود. این اکسید کدام است؟
 الف) Cu_2O (ب) AgO (ج) NiO (د) CuO
 $Ni = 58/5, Ag = 108, Cu = 63/5$
- ۹) برای تهیه ترکیبی با فرمول $Cu(NO_3)_2$ از هر یک از عناصر تشکیل دهنده آن $100g$ به‌کار رفته است. انتظار دارید چند گرم از این جسم تهیه شود؟
 الف) $669/6$ (ب) $295/2$ (ج) $195/3$ (د) $280/4$
- ۱۰) از هر تن سنگ معدن آهن استفاده شده در کارخانه ذوب آهن که 60% درصد جرمی Fe_2O_3 دارد عملاً $200kg$ آهن بدست می‌آید. بازده کارخانه ذوب آهن چند درصد است؟
 الف) 60% (ب) 51% (ج) 30% (د) 46%
- ۱۱) با توجه به واکنش‌های زیر از نیم مول کربن دی‌اکسید چند مول کلسیم هیدروژن کربنات بدست می‌آید؟
 $CO_2(g) + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 + H_2O$
 $CaCO_3(s) + CO_2(g) + H_2O(l) \rightarrow Ca(HCO_3)_2$
 الف) $0/5$ (ب) $0/25$ (ج) $1/5$ (د) 1
- ۱۲) اگر درصد گوگرد در آهن سولفات برابر 21% باشد آهن با چه ظرفیتی در این ترکیب شرکت کرده است؟
 الف) $+2$ (ب) $+3$ (ج) $+2$ و $+3$ (د) $+1$
- ۱۳) کربنات‌های زیر بر اثر حرارت دادن به اکسید فلز مربوط و کربن دی‌اکسید تجزیه می‌شوند. کدام یک در نتیجه حرارت دادن $35/1\%$ جرم خود را از دست می‌دهند؟
 $CaCO_3 = 100, Li_2CO_3 = 74, BaCO_3 = 197, ZnCO_3 = 125/4$
 الف) $ZnCO_3$ (ب) $BaCO_3$ (ج) Li_2CO_3 (د) $CaCO_3$
- ۱۴) تعداد اتم‌های موجود در $5g$ گاز نئون با تعداد یون‌های موجود در چند گرم استرانسیم کلرید برابر است؟
 $Cl = 35/5, Ne = 20, Sr = 87/6$
 الف) $39/75$ (ب) $48/5$ (ج) $13/25$ (د) $36/25$
- ۱۵) مقدار کربن در یک گرم از کدام نمک زیر بیشتر است؟
 الف) سرب (IV) کربنات (ب) سدیم هیدروژن کربنات
 ج) منیزیم اکسالات (د) لیتیم کربنات

۱۶) در ترکیب N_xO_y ، $10^{21} \times 6.02$ مولکول از آن $14g$ نیتروژن دارد. این مولکول بر اثر واکنش با آب اسید تولید می‌کند. فرمول این ترکیب کدام است؟

الف) NO (ب) N_2O_2 (ج) N_2O (د) NO_2

۱۷) منیزیم اکسید با فسفر پنتاکلرید واکنش داده و منیزیم کلرید و دی‌فسفر پنتاکسید تولید می‌کند. در مقادیر اضافی از MgO برای تولید 284 گرم P_2O_5 چند گرم P_2Cl_5 لازم است؟
 $Cl = 35.5, P = 31, Mg = 24$

الف) 249 (ب) 417 (ج) 833 (د) 403

۱۸) نسبت جرم مولی اکسید یک فلز قلیایی خاکی به جرم مولی پراکسید آن برابر $\frac{7}{9}$ است. جرم اتمی این فلز کدام است؟

الف) 137 (ب) 88 (ج) 40 (د) 24

۱۹) از برشته کردن 0.8 گرم سولفید فلز M به فرمول M_2S ، $\frac{1}{3}$ مول گاز SO_2 تولید می‌شود، جرم اتمی عنصر M کدام است؟
 $S = 32$

الف) 64 (ب) 108 (ج) 23 (د) 65

۲۰) اگر ماده حاصل از واکنش 0.1 مول گاز هیدروژن با گاز نیتروژن به‌طور کامل با کربن دی‌اکسید واکنش دهد، چند گرم اوره با فرمول CH_4N_2O تولید می‌شود؟

الف) 2 (ب) 2.45 (ج) 5.9 (د) 6

۲۱) عنصر X کلریدی دارد که در آن نسبت عده اتم‌های X به Cl ، 1 به 2 است. درصد وزنی X در این کلرید 44% است. درصد وزنی X در کلرید دیگری از این عنصر که در آن نسبت عده اتم‌های X به Cl 1 به 3 است، کدام است؟
 $Cl = 35.5$

الف) 39.4 (ب) 53.5 (ج) 34.5 (د) 77.9

۲۲) چند گرم محلول 3% هیدرازوئیک اسید (HN_2) برای تهیه 14.7 گرم نمک KN_2 از پتاسیم هیدروکسید لازم است، در صورتی که بازدهی واکنش 91.5% باشد؟
 $KOH + HN_2 \rightarrow KN_2 + H_2O$

الف) 284 (ب) 259.5 (ج) 8.5 (د) 185

۲۳) در یک محلول آبی که از مخلوط کردن 6.66 گرم $18H_2O$ و $Al_2(SO_4)_3$ با 7.245 گرم $AlCl_3 \cdot 6H_2O$ و 300 گرم آب تهیه شده چند مول یون Al^{3+} وجود دارد؟

$O = 16, Al = 27, S = 32$

- الف) ۰/۰۵ (ب) ۰/۰۴ (ج) ۰/۰۶ (د) ۰/۰۷
- ۲۴) در واکنش ۲۰ کیلوگرم Cr_2O_3 با $5kg$ آلومینیوم $8kg$ کروم تولید می‌شود. بازده واکنش چقدر است؟ ($Cr = 52$)
 $2Al + Cr_2O_3 \rightarrow Al_2O_3 + 2Cr$
- الف) ۵۸/۴% (ب) ۴۸/۲% (ج) ۷۶/۳% (د) ۸۳/۰۶%
- ۲۵) یک نمونه ۲/۵ گرمی اورانیوم در هوا حرارت داده شد. اگر اکسید حاصل $2/949$ گرم جرم داشته باشد فرمول تجربی اکسید چیست؟ ($U = 238$)
 الف) U_2O_5 (ب) UO_2 (ج) U_2O_5 (د) U_2O_8
- ۲۶) نیتروژن مورد نیاز برای تهیه ۳/۴ گرم آمونیاک را از تجزیه آمونیم دی‌کرومات بدست آورده‌ایم. چند گرم آمونیم دی‌کرومات تجزیه شده است؟ ($Cr = 52$)
 الف) ۵۰/۴ (ب) ۲۵/۲ (ج) ۶۳ (د) ۱۲/۶
- ۲۷) ظرفیت ید در ترکیبی شامل ۲۵/۴ گرم ید، ۰/۲ گرم هیدروژن و ۱۲/۸ گرم اکسیژن چقدر است؟
 $I = 127$
 الف) ۳ (ب) ۱ (ج) ۷ (د) ۵
- ۲۸) یک نمونه ناخالص از کوپریت (Cu_2O) دارای ۶۶/۶% مس می‌باشد. درصد Cu_2O در این نمونه چقدر است؟
 $Cu = 63/5$
 الف) ۶۶% (ب) ۷۰% (ج) ۷۵% (د) ۸۰%
- ۲۹) در یک ماده سازنده ترانزیستور به ازای هر 10^{10} اتم سیلیسیم (Si)، ۱ اتم بور وجود دارد. در $1kg$ از این ماده چند اتم بور وجود دارد؟
 $B = 11, Si = 28$
 الف) $2/15 \times 10^{15}$ (ب) $3/9 \times 10^{14}$ (ج) $4/18 \times 10^7$ (د) $3/86 \times 10^{15}$
- ۳۰) $1/367g$ از یک ترکیب آلی در مجاورت هوای کافی سوخته و $3/002$ گرم CO_2 و $1/640$ گرم H_2O تولید می‌کند. اگر ترکیب اصلی فقط دارای C, H و O باشد، فرمول تجربی این ترکیب چیست؟
 الف) $C_4H_8O_2$ (ب) C_2H_8O (ج) C_2H_4O (د) $C_2H_4O_2$
- ۳۱) بر اثر حرارت دادن نمک آبدار $FeSO_4 \cdot xH_2O$ ، ۴۵/۳ درصد از جرم نمک اولیه کاهش یافته است. عدد آب در نمک متبلور $FeSO_4 \cdot xH_2O$ چند است؟
 $S = 32, Fe = 56$
 الف) ۵ (ب) ۶ (ج) ۷ (د) ۴

۳۲) یک نوع نمک سریم کلرید آب دار شامل ۳۷/۷ درصد Ce ، ۲۸/۴۱ درصد Cl و ۳۳/۸۹ درصد آب است. فرمول این نمک هیدراته چیست؟ $Ce = ۱۴۰/۱$



۳۳) فراوانی ایزوتوپی استرانسیم به صورت ^{84}Sr %۸۲/۵۳ و ^{87}Sr %۷/۰۳۵، ^{86}Sr %۹/۸۷ و ^{88}Sr %۰/۵۶ است. جرم اتمی میانگین استرانسیم چقدر است؟

الف) ۸۷/۷ (ب) ۸۷/۲ (ج) ۸۶/۹ (د) ۸۸/۰۱

۳۴) نمونه از خاک رس پس از اینکه تا حدودی خشک شد حاوی SiO_2 %۵۰ می باشد و ۷% آب است. درصد SiO_2 در نمونه اولیه که دارای ۱۲% آب است چقدر می باشد؟

الف) ۴۵/۱% (ب) ۴۶/۲% (ج) ۴۷/۳۱% (د) ۴۷/۴۴%

۳۵) کربنات یک فلز ناشناخته را با HCl مخلوط می کنیم تا گاز CO_2 آزاد شود. اگر از یک گرم MCO_3 با HCl اضافی، CO_2 گرم ۰/۵۲۲ تولید شود درصد وزنی فلز در MCO_3 چقدر خواهد بود؟

الف) ۳۰% (ب) ۲۸/۸% (ج) ۲۷/۶% (د) ۲۵/۹%

۳۶) $2/86g$ از یک مخلوط ۱- بوتن و بوتان در اکسیژن می سوزد و $8/8$ گرم CO_2 و $4/14$ گرم H_2O تولید می شود. درصد وزنی بوتان در نمونه اولیه چقدر است؟

الف) ۶۰% (ب) ۵۰% (ج) ۴۰% (د) ۸۰%

۳۷) با خشک کردن یک نمونه خاک در هاون معلوم شد که محتوی ۵/۳۵% آب است. $1/04g$ از یک نمونه خاک خشک شده، پس از اعمال مناسب $0/584g$ SiO_2 و $1/97g$ $CaCO_3$ تولید می کند. درصد Si در نمونه خشک نشده اولیه چقدر است؟

$$Ca = 40, Si = 28$$

الف) ۲۴/۸% (ب) ۲۶/۲% (ج) ۳۱/۵۵% (د) ۳۲/۱%

۳۸) اورانیوم موجود در یک نمونه $0/434$ گرمی را که محنوی کانی کارنوتیت $[K_2(UO_2)_2(VO_4)_2 \cdot 3H_2O]$ است، پس از مراحل مقدماتی مناسب به صورت اکسالات رسوب می دهند. اشتعال رسوب تولید $0/163$ گرم U_2O_8 می کند. درصد کارنوتیت در نمونه چقدر است؟

$$V = 51, U = 238$$

الف) ۶۲/۵% (ب) ۷۳/۲% (ج) ۳۸% (د) ۴۹/۲%

۳۹) گاز هیدروژن حاصل از واکنش $41/6$ گرم آلومینیوم با مقدار اضافی HCl را از روی مقدار اضافی CuO عبور می‌دهیم. چه مقدار مس تشکیل می‌شود؟

الف) ۱۲۸ (ب) ۱۴۷ (ج) ۱۵۸ (د) ۱۷۸

۴۰) از $2/5g$ از یک نمک متبلور، $1/6g$ نمک بی‌آب به دست آمده است. جرم مولکولی نمک بی‌آب، 160 است. به ازای هر واحد مولی از نمک چند مول آب وجود دارد؟

الف) ۲ (ب) ۵ (ج) ۷ (د) ۱۰

۴۱) سدیم در مقدار اضافی اکسیژن می‌سوزد و جامد زرد رنگی می‌دهد که 59% جرم آن را سدیم تشکیل می‌دهد. جرم مولی این اکسید کدام است؟

الف) ۳۹ (ب) ۵۵ (ج) ۶۲ (د) ۷۸

۴۲) دو ظرف در اختیار داریم. ظرف اول حاوی x مول آلومینیوم کربنات و ظرف دوم حاوی y مول مس (I) هیدروژن فسفات می‌باشد. اگر تعداد اکسیژن‌های موجود در ظرف اول دو برابر تعداد اکسیژن‌های ظرف دوم باشند. نسبت جرم مواد در ظرف اول به ظرف دوم چقدر است؟

$$P = 31$$

الف) $1/18$ (ب) $0/93$ (ج) $1/07$ (د) $0/85$

۴۳) $1/49$ گرم فلز A با ماده ساده B به جرم $6/43$ گرم واکنش داده و ترکیب AB_2 را ایجاد می‌نماید. به نظر شما AB_2 کدام است؟ $I = 127, Br = 80, Ni = 58/7$

الف) $CuCl_2$ (ب) CaF_2 (ج) $NiBr_2$ (د) NiI_2

۴۴) تری سیلیسیم تترا نیترید، Si_3N_4 ، از ترکیب مستقیم سیلیسیم و نیتروژن در دمای بالا به دست می‌آید. در صورتی که بازده 95% باشد، چقدر سیلیسیم بر حسب گرم برای تولید $180g$ از ترکیب مذکور لازم است؟

الف) $108/2$ (ب) $113/68$ (ج) 120 (د) $84/1$

۴۵) $15g$ از یک ترکیب آلی را می‌سوزانیم. محصولات احتراق $17/38$ گرم CO_2 و $7/11$ گرم H_2O می‌باشد. فرمول تجربی این ترکیب کدام است؟

الف) CH_2 (ب) CH_2O (ج) C_2H_4O (د) $C_2H_4O_2$

۴۶) سدیم سولفات بدون آب (Na_2SO_4) بخار آب را جذب می‌کند و به نمک $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$ تبدیل می‌شود. چقدر به جرم $3/8$ گرم نمک بدون آب Na_2SO_4 در اثر جذب بخار آب اضافه می‌شود؟

الف) $8/6$ (ب) $4/12$ (ج) $4/82$ (د) $2/1$

(۴۷) از واکنش عنصر X با کلر دو ترکیب حاصل شده است که به ترتیب دارای $۵۹/۶۸\%$ و $۷۴/۷۵\%$ کلر می‌باشند. اگر فرمول ترکیب اول XCl_2 باشد. فرمول ترکیب دوم کدام است؟

الف) XCl (ب) XCl_3 (ج) XCl_4 (د) X_2Cl_3

(۴۸) از واکنش $۴/۸۸$ گرم باریوم کلرید متبلور با سدیم سولفات، $۴/۶۶$ گرم رسوب تولید شده است. عدد آب تبلور بلور باریوم کلرید کدام است؟

الف) ۱ (ب) ۲ (ج) ۴ (د) ۶

(۴۹) ۲۰mL محلول سدیم سولفات $۰/۱\text{M}$ را با ۸۰mL محلول آلومینیوم سولفات $۰/۱\text{M}$ مخلوط می‌کنیم. مولاریته محلول حاصل نسبت به یون سولفات چقدر است؟

الف) $۰/۱\text{M}$ (ب) $۰/۲\text{M}$ (ج) $۰/۲۶\text{M}$ (د) $۰/۳۶\text{M}$

(۵۰) چگالی محلول یک مولال NaOH ، $۱/۱۸۹\text{g/cm}^3$ می‌باشد. مولاریته این محلول چقدر است؟

الف) $۱/۴۳\text{M}$ (ب) $۱/۱۳\text{M}$ (ج) $۱/۲۶\text{M}$ (د) $۱/۳۷\text{M}$

(۵۱) ۱۰۰ گرم محلول سدیم نیترات ۲۰% را با چند گرم محلول ۳۰% آن مخلوط کنیم تا محلول ۲۶% تهیه می‌شود؟

الف) ۱۵۰g (ب) ۱۱۰g (ج) ۱۳۰g (د) ۱۸۰g

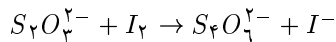
(۵۲) ۵۰۰mL محلول SrCl_2 ۸۰g/L را با ۳۰۰mL محلول $۰/۲$ مولار Na_2SO_4 مخلوط می‌کنیم. چند گرم رسوب SrSO_4 تشکیل می‌گردد؟ $\text{Sr} = ۸۷/۷۱$

الف) $۱۱/۰۲۹\text{g}$ (ب) $۴۵/۹۲\text{g}$ (ج) $۱۳/۲۱\text{g}$ (د) $۱۲/۸۳\text{g}$

(۵۳) قابلیت انحلال روی سولفات در دمای معین ۹g می‌باشد. برای ساختن یک محلول اشباع به جرم ۱۰۰g چه مقدار نمک $\text{ZnSO}_4 \cdot ۷\text{H}_2\text{O}$ به همراه مقدار کافی آب لازم داریم؟ $\text{Zn} = ۶۵$

الف) $۱۶/۰\text{g}$ (ب) $۸/۲۵\text{g}$ (ج) $۱۴/۷۱\text{g}$ (د) $۱۵/۰\text{g}$

(۵۴) چند گرم $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot ۵\text{H}_2\text{O}$ برای تهیه ۳۰۰ میلی‌لیتر محلول $۰/۵$ مولار سدیم تیوسولفات لازم است و محلول حاصل چند گرم ید را به یون یدید تبدیل می‌کند؟



الف) $۱۹/۰\text{g} - ۳۷/۲\text{g}$ (ب) $۱۹/۰\text{g} - ۲۳/۷\text{g}$

ج) $۳۸/۱\text{g} - ۳۷/۲\text{g}$ (د) $۳۵/۶\text{g} - ۴۳/۲\text{g}$

۵۵) ۵۰ mL محلول Na_2CO_3 با ۶۰ mL محلول ۰/۲ مولار HCl خنثی شده است. اگر به ۱۰۰ mL محلول Na_2CO_3 مقدار کافی $CaCl_2$ بیافزائیم چند گرم رسوب $CaCO_3$ تولید می‌شود؟

الف) ۲/۳g (ب) ۱/۲g (ج) ۲/۵g (د) ۱/۳۹g

۵۶) مخلوطی از $NaCl$ ، KBr به جرم ۰/۳۰۳ گرم در آب حل شده و با نقره نیترات سنجیده می‌شود. برای ترسیب کامل مخلوط، $28/8 mL$ از محلول ۰/۱۰۶ مولار $AgNO_3$ مصرف می‌شود. درصد یون Br^- در مخلوط اولیه چقدر است؟

الف) ۵۹% (ب) ۵۶% (ج) ۵۴/۲% (د) ۵۳/۳%

۵۷) در هر میلی‌گرم محلول یک مولال سولفوریک اسید چند میلی‌گرم اسید وجود دارد؟

الف) ۰/۰۹ (ب) ۰/۰۸۳ (ج) ۰/۰۶۹ (د) ۰/۰۷۳

۵۸) درصد جرمی HBr در محلول ۱۱/۴ مولال آن در آب چقدر است؟

الف) ۴۸/۱% (ب) ۲۵/۴% (ج) ۹۲/۲% (د) ۱۵/۳%

۵۹) برای تبدیل محلول H_2SO_4 ۹۸% جرمی به محلول H_2SO_4 ۰/۱ مولال به ازای هر گرم از محلول چه قدر باید آب افزود؟

الف) ۹/۹۹۸ (ب) ۹۹/۹۸ (ج) ۹۹۹/۸ (د) ۹۹۹۸

۶۰) چند گرم $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ را در مقدار کافی آب حل کنیم تا ۲۵۰g محلول ۱۲% وزنی $BaCl_2$ تولید گردد؟

الف) ۳۰ (ب) ۳۵ (ج) ۱۲۰ (د) ۲۸

۶۱) برای تهیه ۳۰۰ mL محلول ۰/۴ مولار HCl به چند mL محلول غلیظ آن که ۳۷% وزنی بوده و چگالی ۱/۱۸g/mL دارد، نیاز داریم؟

الف) ۳۰ (ب) ۱۰ (ج) ۵۰ (د) ۳۵

۶۲) با ۵۰ mL نیتریک اسید غلیظ با چگالی ۱/۴۲g/mL و درصد وزنی ۶۹/۸% حداکثر چه حجم نیتریک اسید رقیق برحسب میلی‌لیتر با چگالی ۱/۱۱g/mL و درصد وزنی ۱۹% می‌توان تهیه کرد؟

الف) ۱۷۵ (ب) ۲۳۵ (ج) ۲۵۲ (د) ۲۷۱

۶۳) چه مقدار سولفوریک اسید ۵% با چگالی $1.18 g/mL$ برای خنثی کردن $20 mL$ محلول ۱ مولال سود با چگالی $1.1 g/mL$ لازم است؟

الف) $17.56 mL$ (ب) $16 mL$ (ج) $18.3 mL$ (د) $14.54 mL$

۶۴) در شرایط معینی ۱۵ میلی لیتر از یک اسید $0.3 M$ مولار با 13.5 میلی لیتر سود ۱ مولار خنثی می شود. این اسید چند ظرفیتی است؟

الف) ۱ (ب) ۲ (ج) ۳ (د) ۴

۶۵) $50 mL$ محلول سولفوریک اسید با باریم نیترات اضافی، 1.165 گرم رسوب $BaSO_4$ می دهد. مولاریته این محلول کدام است؟

الف) $0.25 M$ (ب) $0.2 M$ (ج) $0.1 M$ (د) $0.05 M$

۶۶) $100 mL$ از یک محلول سدیم هیدروکسید در واکنش با محلول آهن (II) سولفات 0.01 یون گرم رسوب Fe^{2+} می دهد. مولاریته محلول سدیم هیدروکسید کدام است؟

الف) 0.1 (ب) 0.02 (ج) 0.01 (د) 0.2

۶۷) غلظت محلول تهیه شده از حل کردن 4.2 گرم NaF در 500 گرم آب چقدر است؟

الف) 0.0084 مولال (ب) 0.0084 مولار (ج) 0.20 مولال (د) 0.2 مولار

۶۸) یک کیلوگرم محلول یک مولار نمک طعام با چگالی $1200 kg/m^3$ حاوی چند مول آب است؟

الف) 55.5 (ب) 52.85 (ج) 48.23 (د) 58.24

۶۹) اگر $AgBr$ را از واکنش $30 mL$ محلول $0.5 M$ مولار $AgNO_3$ با $50 mL$ محلول $0.4 M$ مولار $NaBr$ تهیه کنیم چه جرمی از رسوب $AgBr$ به دست می آید؟

الف) $3.776 g$ (ب) $1.28 g$ (ج) $6.57 g$ (د) $2.82 g$

۷۰) چگالی محلول سولفوریک اسید $3.6 M$ با درصد وزنی ۲۹% بر حسب g/mL چقدر است؟

الف) 1.22 (ب) 1.45 (ج) 1.64 (د) 1.88

(۷۱) محلولی از کلریدریک اسید و استیک اسید در اختیار داریم. مولاریته استیک اسید در این محلول $2M$ است. اگر غلظت وزنی دو اسید با هم برابر باشد مولاریته کلریدریک اسید چقدر است؟

الف) $3/287M$ (ب) $2/68M$ (ج) $3/20M$ (د) $2/9M$

(۷۲) $12/3$ گرم $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ را در $87/7$ گرم آب حل می‌کنیم. چگالی این محلول در نهایت $1/06g/mL$ می‌شود. مولاریته این محلول کدام است؟

الف) $0/49M$ (ب) $0/59M$ (ج) $0/62M$ (د) $0/53M$

(۷۳) $50mL$ محلول $0/02$ مولار از یک کلرید به فرمول MCl_n با $30mL$ محلول $AgNO_3$ $0/1$ مولار ترکیب می‌شود. n چقدر است؟

الف) ۲ (ب) ۳ (ج) ۱ (د) ۴

(۷۴) قابلیت انحلال نمک پتاسیم نیترات در $20^\circ C$ ، 32 گرم در 100 گرم آب می‌باشد کسر مولی یون پتاسیم موجود در محلول در این دما چقدر است؟

الف) $0/051$ (ب) $0/061$ (ج) $0/053$ (د) $0/048$

(۷۵) $0/25$ مول از یک کلرید فلزی را در آب حل می‌کنیم. این محلول با $250mL$ محلول $0/2M$ $AgNO_3$ واکنش می‌دهد. فرمول کلرید فلزی چیست؟

الف) MCl_2 (ب) MCl (ج) MCl_3 (د) MCl_4

(۷۶) اگر مولالیتیه یک محلول برابر ۵، چگالی آن برابر $1/2g/mL$ و جرم مولکولی ماده حل شده آن برابر 100 باشد، مولاریته محلول کدام است؟

الف) ۵ (ب) ۴ (ج) $3/5$ (د) ۳

(۷۷) 10 گرم کلسیم کربنات با چه حجمی از محلول مولار هیدروکلریک اسید خنثی می‌شود؟

الف) $20mL$ (ب) $50mL$ (ج) $100mL$ (د) $200mL$

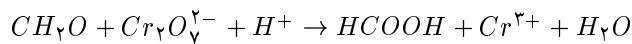
(۷۸) $100mL$ محلول پرکلریک اسید با درجه خلوص 70% و چگالی $1/2g/mL$ شامل چند مولکول گرم از آن است؟

الف) $0/63$ (ب) $0/83$ (ج) $0/45$ (د) $0/11$

(۷۹) مولاریته آب در محلول کلریدریک اسید 90% با چگالی $1/2g/mL$ چقدر است؟

الف) $5/4$ (ب) $6/6$ (ج) $5/9$ (د) $6/3$

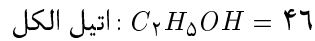
۸۰) فرمالدهید بر اساس واکنش زیر به فرمیک اسید اکسید می‌شود.



چنانچه $15/62 mL$ محلول پتاسیم دی کرومات $0/125 M$ با دقیقاً $25 mL$ محلول فرمالدهید واکنش دهد مولاریته فرمالدهید کدام است؟

الف) $0/00585 M$ (ب) $0/026 M$ (ج) $0/0781 M$ (د) $0/234 M$

۸۱) مولالیتته محلول اتیل الکل در آب $1/54$ است. چند گرم الکل در $5 kg$ از این محلول وجود دارد؟



الف) $354/2$ (ب) $330/5$ (ج) $70/8$ (د) 316

۸۲) معین کنید 50 میلی لیتر محلول، $\frac{2}{5}$ مولکول گرم در لیتر مس (II) سولفات با باریم کلرید اضافی چند گرم رسوب خواهد داد؟

الف) $5/5$ (ب) $4/7$ (ج) $3/2$ (د) $3/8$

۸۳) کسر مولی HCl در محلول آبی 36% وزنی هیدروکلریک اسید کدام است؟

الف) $0/36$ (ب) $0/44$ (ج) $0/22$ (د) $0/48$

۸۴) چند حجم محلول HCl 1 مولار با چند حجم محلول $0/25$ مولار HCl باید مخلوط شود تا $1/00$ لیتر محلول $0/5$ مولار HCl تهیه شود؟ (به ترتیب از راست به چپ)

الف) $333 mL$ ، $667 mL$ (ب) $667 mL$ و $333 mL$

ج) $560 mL$ و $440 mL$ (د) $440 mL$ و $560 mL$

۸۵) چگالی یک محلول H_2SO_4 ، $44/00\%$ جرمی برابر $1/343 g/cm^3$ است. چند گرم H_2SO_4 در $60 cm^3$ از این محلول وجود دارد؟

الف) $42/3$ (ب) $35/5$ (ج) $32/7$ (د) $40/5$

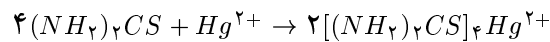
۸۶) آلیاژی از طلا و نقره حاوی $38/5\%$ (وزنی) نقره، دارای چگالی $14/6 g/mL$ است. غلظت مولی طلا در این آلیاژ کدام است؟ $Au = 197$ $Ag = 107/9$

الف) $52/1$ (ب) $45/2$ (ج) $3/57$ (د) $2/64$

۸۷) کسر مولی نیتریک اسید در محلول 5 مولال آن چیست؟

الف) $0/31$ (ب) $0/09$ (ج) $0/082$ (د) $0/56$

۸۸) تیواوره موجود در $1/45 g$ از یک نمونه آلی را با محلول رقیقی از H_2SO_4 استخراج کرده و با $37/3 mL$ از Hg^{2+} ، $0/04685$ مولار تیتر می‌کنند. درصد $(NH_2)_2CS$ در نمونه چقدر است؟



- الف) ۱/۸۳% (ب) ۷/۳۲% (ج) ۵/۳۱% (د) ۳/۶۶%
- ۸۹) ۸۰ mL نیتریک اسید ۰/۵ مولار را با ۱۲۰ mL سدیم هیدروکسید ۰/۴ مولار مخلوط می‌کنیم. مولاریته نمک حاصل کدام است؟
الف) ۰/۴ (ب) ۰/۲۴ (ج) ۰/۲ (د) ۰/۵
- ۹۰) ۲۱ mL از هیدروکلریک اسید ۰/۸ M برای خنثی کردن ۱/۱۲ g از یک نمونه کلسیم اکسید ناخالص نیاز است. درصد خلوص CaO کدام است؟
الف) ۴۷ (ب) ۴۲ (ج) ۵۸ (د) ۸۴
- ۹۱) اگر در اثر انحلال ۵۲ گرم ساکاروز $C_{12}H_{22}O_{11}$ در ۴۸ گرم آب خالص محلولی با چگالی $\frac{1}{26} \frac{g}{cm^3}$ تهیه شود نسبت مولالیته به مولاریته ساکاروز در این محلول کدام است؟
الف) ۰/۶۱ (ب) ۰/۸ (ج) ۱/۴۲ (د) ۱/۶۵
- ۹۲) محلول آبی ۱/۶ مولار از کلسیم کلرید دارای چگالی $1/1 g/cm^3$ می‌باشد. کسر مولی کلسیم کلرید در این محلول چقدر است؟ $Cl = 35/5, Ca = 40$
الف) ۰/۰۳۱ (ب) ۰/۰۳۰ (ج) ۰/۰۲۸ (د) ۰/۰۲۵
- ۹۳) اگر ۱۰ گرم کلسیم کلرید را با ۲۰ گرم سدیم کلرید مخلوط کرده و با افزودن آب حجم محلول حاصل را به ۲۵۰ میلی‌لیتر برسانیم غلظت یون کلرید در محلول چقدر خواهد شد؟
الف) ۰/۶۸۴ (ب) ۲/۰۸ (ج) ۰/۳۶ (د) ۱/۷۲۰
- ۹۴) محلول ۸ g/L سدیم هیدروکسید با چه نسبت حجمی با محلول ۴۹ g/L سولفوریک اسید به طور کامل واکنش داده و خنثی می‌شود؟
الف) $\frac{1}{5}$ (ب) $\frac{2}{5}$ (ج) $\frac{5}{1}$ (د) $\frac{5}{4}$
- ۹۵) به ۲۰۰ mL محلول هیدروکلریک اسید ۸ M با چگالی $1/1 g/cm^3$ چند میلی‌لیتر آب بیافزائیم تا مولاریته آب در محلول حاصل به ۵۲ M برسد؟
الف) ۲۰۰ (ب) ۴۰۰ (ج) ۶۰۰ (د) ۸۰۰
- ۹۶) از واکنش ۱/۵ لیتر محلول ۴/۴ M سولفوریک اسید با ۱۰۰ g آلومینیوم چند مول نمک بدست می‌آید؟
الف) ۳/۷ (ب) ۱/۸۵ (ج) ۲/۲۲ (د) ۳/۳

۹۷) هرگاه درصد جرمی سود در محلول آبی آن ۲۰% باشد آنگاه مولالیته سود در این محلول چقدر خواهد بود؟

الف) ۵ (ب) ۵/۵ (ج) ۶/۲۵ (د) ۶

۹۸) ۲/۶ گرم از یک فلز دو ظرفیتی با 100 mL سولفوریک اسید 0.4 M به طور کامل واکنش می دهد. جرم اتمی این فلز کدام است؟

الف) ۳۲/۵ (ب) ۶۵ (ج) ۱۳۰ (د) ۵۶

۹۹) ۵۰۰ میلی لیتر محلول ۲۰% سدیم کلرید با جرم حجمی 1.152 g/cm^3 گرم بر میلی لیتر تا چه حجمی باید رقیق شود تا به محلول ۱/۵% با جرم حجمی 1.029 g/cm^3 گرم بر میلی لیتر تبدیل شود؟

الف) ۷۳۵۲ (ب) ۷۴۸۸ (ج) ۶۵۴۸ (د) ۶۹۶۳

۱۰۰) برای تهیه 200 mL محلول با غلظت $10/95$ گرم بر لیتر HCl به چند میلی لیتر محلول ۶ مولار HCl نیاز است؟

الف) ۱۰ (ب) ۰/۰۱ (ج) ۱۰۰ (د) ۰/۱

۱۰۱) 450 mL محلول سولفوریک اسید ۹۰% با چگالی 1.83 g/cm^3 را با 250 mL سولفوریک اسید ده مولار مخلوط می کنیم. مولاریته محلول اسید برابر است با:

الف) ۱۲/۵ (ب) ۱۳/۷ (ج) ۱۱/۷ (د) ۱۴/۳۷

۱۰۲) محلول 0.6 M و 0.2 M HCl را به چه نسبتی با هم مخلوط کنیم تا مولاریته آن به 0.25 M برسد؟

الف) $\frac{1}{3}$ (ب) $\frac{1}{7}$ (ج) $\frac{2}{7}$ (د) $\frac{1}{4}$

۱۰۳) برای تهیه ۵۰ گرم محلول یک مولال پتاسیم هیدروکسید، چند گرم پتاس ۷۰% لازم است؟

$$K = 39$$

الف) ۳/۸ (ب) ۱/۸۵ (ج) ۳/۷ (د) ۲/۶

مسائل پیشرفته

۱۰۴) در یک طرح برای تهیه جیوه، سولفید این فلز را برشته می کنند و ۷۰% وزنی گاز گوگرد دی اکسید حاصل را از محلول سدیم کربنات برای تهیه سدیم سولفیت مورد استفاده قرار می دهند. به ازای ۱۰ تن جیوه چند کیلوگرم سدیم سولفیت به دست می آید؟

$$S = 32, Hg = 200.5$$

الف) ۴۴۰۰۰ (ب) ۱۲۶۰ (ج) ۴۴۱۰ (د) ۲۸۲۰

۱۰۵) 0.5 مول سدیم کلرید و 0.5 مول پتاسیم یدید را در آب حل کرده و محلول را به حجم 2 لیتر می‌رسانیم. اگر به 40 میلی‌لیتر از این محلول 75mL محلول نقره نیترات 0.2M اضافه شود، پس از صاف کردن حداکثر چند گرم رسوب به دست می‌آید؟

$$AgI = 235, AgCl = 143.5$$

الف) 3.21 (ب) 3.06 (ج) 2.35 (د) 3.78

۱۰۶) فسفر کل موجود در یک نمونه خشک کود شیمیایی برابر با 16.3% است. همچنین معلوم شده که با جذب آب درصد آب در آن 3.47% می‌گردد. درصد P_2O_5 در نمونه خشک نشده چیست؟

الف) 34 (ب) 36 (ج) 32 (د) 40

۱۰۷) نمونه‌ای به جرم 3g از سنگ معدن CuO ناخالص را در مجاورت مقدار کافی H_2 قرار می‌دهیم تا تمامی CuO به Cu تبدیل شود. طی این عمل جرم نمونه به 2.8g کاهش یافت. درصد خلوص نمونه کدام است؟

الف) 25% (ب) 33.3% (ج) 40% (د) 50%

۱۰۸) جرم نمونه‌ای از یک مخلوط شامل نمک‌های منیزیم نیترات و کلسیم سولفات 13 گرم است. این نمونه دارای 1.8g نیتروژن است. درصد خلوص منیزیم نیترات کدام است؟

الف) 85 (ب) 80 (ج) 73 (د) 65

۱۰۹) جرم مخلوطی از $NaBr$ و NaI 1.62g است. وقتی این مخلوط را تحت تاثیر مقدار اضافی $AgNO_3$ قرار دهیم، مخلوطی از AgI و $AgBr$ با جرم 2.822g به دست می‌آید. در مخلوط اولیه چه مقدار NaI وجود داشته است؟

$$Ag = 108, I = 127, Br = 80$$

الف) 0.52 (ب) 1.10 (ج) 0.72 (د) 0.9

۱۱۰) جرم‌های مساوی از روی و ید را مخلوط و با هم واکنش می‌دهیم. تمامی ید به ZnI_2 تبدیل می‌شود. چه کسر وزنی از روی وارد واکنش نمی‌شود؟

$$I = 127, Zn = 65$$

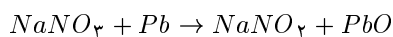
الف) 73.8% (ب) 74.4% (ج) 75.6% (د) 76.3%

۱۱۱) نمونه‌ای از سنگ معدن دارای 20% کلسیم است. برای سنجش میزان کلسیم ابتدا با حرارت دادن نمک متبلور، کلسیم اگزالات خشک تهیه می‌کنند و سپس آن را به $CaCO_3$ و بعد به CaO تبدیل می‌کنند و با توزین CaO پی به جرم کلسیم می‌برند.

اگر دانش آموزی نمونه را خوب حرارت ندهد و فقط $CaCO_3$ تولید شود درصد کلسیم را چقدر گزارش خواهد کرد؟

الف) ۳۸/۱% (ب) ۳۶/۴% (ج) ۳۹% (د) ۳۵/۷%

(۱۱۲) $NaNO_2$ از کاهش سدیم نیترات توسط سرب بوجود می آید. با فرض آنکه بهره واکنش ۹۰% باشد و ده درصد سرب بیشتر از مقدار لازم مصرف کنیم برای تولید 10kg سدیم نیتريت چه مقدار سرب لازم داریم؟ $Pb = 207$



الف) ۳۶/۷kg (ب) ۳۳/۴kg (ج) ۳۰kg (د) ۲۴/۸kg

(۱۱۳) $4/16g$ مخلوط $NaHSO_4$ و Na_2SO_4 را در آب حل می کنیم. سپس مقدار کافی باریم هیدروکسید اضافه می کنیم تا در نهایت محلول به حالت خنثی برسد. در این حالت مقداری باریم سولفات رسوب می کند. در آزمایش دیگر آنقدر $BaCl_2$ به محلول اولیه اضافه می کنیم تا در نهایت $7/223g$ رسوب به دست آید. با توجه به آزمایش های فوق چند گرم رسوب در ابتدا به وجود آمده بود؟ $Ba = 137$

الف) ۲/۵۶۳ (ب) ۴/۶۶ (ج) ۷/۲۲۳ (د) ۱/۲۸۱

(۱۱۴) یک آلیاژ از سرب و قلع را در نیتريك اسید حل می کنیم. سپس سولفوریک اسید اضافه می کنیم تا $PbSO_4$ رسوب کند. جرم رسوب پس از شستن و خشک کردن $2/93g$ تعیین شد. سپس محلول خنثی شد تا استانییک اسید رسوب کند. پس از گرما دادن، $1/27$ گرم SnO_2 تشکیل شد. درصد سرب و قلع در نمونه چقدر است؟

الف) ۳۳/۳% ، ۶۶/۷% (ب) ۳۳/۳% ، ۴۳%

ج) ۲۰/۲۳% ، ۴۸/۲۱% (د) ۲۸% ، ۶۹/۲%

(۱۱۵) اکسید یک فلز معین ۲۲/۵% (جرمی)، اکسیژن دارد. اکسید دیگری از همان فلز ۵۰/۴۸% اکسیژن دارد. جرم اتمی این فلز چقدر است؟

الف) ۵۶/۰ (ب) ۵۱/۱ (ج) ۵۵/۱ (د) ۹۵/۶

(۱۱۶) برای جبران وزنی که از مصرف سوخت در یک فضاییما بوجود می آید بایستی مقداری از آب تولید شده که عمدتاً همراه CO_2 و گازهای دیگر از خروجی فضاییما خارج می شود، مایع شود. دقیقاً چند درصد آب تولید شده باید مایع شود تا جبران کاهش جرم سوخت مصرفی شود؟ ترکیب شیمیایی سوخت را C_nH_{2n} در نظر بگیرید.

الف) ۸۶/۲% (ب) ۶۳/۲% (ج) ۸۰/۲% (د) ۷۷/۸%

۱۱۷) ۱۲ تن $CaCO_3$ جامد با راندمان ۹۰٪ تجزیه می‌شود. جرم توده جامد در ظرف واکنش پس از تجزیه چقدر است؟

الف) $6,72t$ (ب) $7,20t$ (ج) $8,43t$ (د) $8,2t$

۱۱۸) مخلوطی از $CaCO_3$ و C را در مجاورت هوا به شدت حرارت می‌دهیم سدیم کربنات به CO_2 و CaO تجزیه شده و C به CO_2 تبدیل می‌شود. اگر جرم کل CO_2 خارج شده برابر جرم مخلوط اولیه باشد درصد کربن در نمونه اولیه چقدر است؟

الف) ۱۷,۳٪ (ب) ۱۸٪ (ج) ۱۳,۶٪ (د) ۱۹,۴٪

۱۱۹) برای اندازه‌گیری میزان فسفر موجود در یک کود شیمیایی، یک نمونه $0,217g$ گرمی از آن را با نیتریک اسید غلیظ و گرم تجزیه می‌کنند و سپس محلول حاصل را رقیق کرده و به دنبال آن به صورت نمک کینولین فسفو مولیبدیک اسید رسوب می‌دهند. اگر جرم رسوب حاصل پس از صاف کردن و خشک کردن برابر $0,684g$ باشد درصد فسفر به شکل P_2O_5 در آن چقدر است؟

فسفو مولیبدیک اسید $(C_9H_7N)_2H_2PO_4 \cdot 12MoO_3$

الف) $10,34$ (ب) $11,3$ (ج) $10,74$ (د) $11,49$

۱۲۰) یک نمونه $1,34g$ محتوی KI ، KCl و مواد بی‌اثر را حل کرده و تحت تاثیر مقدار اضافی $AgNO_3$ قرار می‌دهند. پس از صاف کردن، شستن و خشک کردن جرم مجموع AgI و $AgCl$ ، $1,047g$ گرم می‌شود. سپس رسوب را در یک جریان Cl_2 حرارت می‌دهند تا AgI به صورت کمی به $AgCl$ تبدیل شود. اگر جرم توده باقی مانده $0,843g$ گرم شود درصد KCl در نمونه چقدر خواهد بود؟

$K = 39, Cl = 35,5, I = 127, Ag = 108$

الف) $80,2$ (ب) $79,7$ (ج) 18 (د) $20,26$

۱۲۱) $50g$ فسفر به طور کامل با $50g$ اکسیژن واکنش می‌دهد و هر دو اکسید فسفر (V) و (III) تشکیل می‌شود. جرم فسفر (V) اکسید در محصول به دست آمده چقدر است؟

الف) $50,1$ (ب) $48,2$ (ج) $43,0$ (د) $37,4$

۱۲۲) ۱۲ تن سنگ آهک ($CaCO_3$) حاوی ۲۰٪ آهک خالص است. این سنگ آهک در کوره بر اثر حرارت تجزیه می‌شود. اگر بهره تجزیه سنگ آهک ($CaCO_3$)، ۹۰٪ باشد درجه خلوص آهک تهیه شده چقدر است؟

الف) $0,883$ (ب) $0,750$ (ج) $0,913$ (د) $0,899$

۱۲۳) پلیمر تترافلورواتیلن را به صورت $(C_2F_4)_n$ نشان می دهند. این پلیمر از پلیمریزه کردن C_2F_4 در حضور S ایجاد می شود. اگر محصول نهایی ۱۲٪ گوگرد (S) داشته باشد مقدار n چقدر خواهد بود؟ (فرض کنید محصول تنها یک اتم گوگرد داشته باشد)

$$S = 32, F = 19$$

الف) ۲۵۶۶ (ب) ۲۴۵۶ (ج) ۱۹۸۴ (د) ۲۶۶۶

۱۲۴) می دانیم آب خالص در حالت مایع به مقدار بسیار کمی تفکیک می گردد و به علت تشکیل یون های H_3O^+ و OH^- رسانایی الکتریکی بسیار ناچیزی دارد. این واکنش را می توان به صورت روبه رو نمایش داد:

$$2H_2O(l) \rightleftharpoons H_3O^+(aq) + OH^-(aq)$$

غلظت مولی یون H_3O^+ در آب خالص و در دمای $25^\circ C$ برابر $1 \times 10^{-7} mol/L$ است. اگر چگالی آب مایع در $25^\circ C$ برابر $987.7 kg/m^3$ باشد مولاریته آب در $25^\circ C$ کدام است؟

الف) ۵۵/۵ (ب) ۰/۹۸۶ (ج) ۱/۰۰ (د) ۵۴/۸

۱۲۵) جرم اتمی متوسط منیزیم برابر $24/3050$ است. فلز منیزیم از سه ایزوتوپ $24Mg$ ، $25Mg$ و $26Mg$ تشکیل شده است. جرم اتم این ایزوتوپ ها به ترتیب و برحسب واحد جرم اتمی، برابر $23/9850$ ، $24/9858$ و $25/9826$ است. اگر درصد فراوانی هریک از این ایزوتوپ ها یکی از عددهای ذکر شده درگزینه ها باشد درصد فراوانی ایزوتوپ $25Mg$ کدام است؟

الف) ۷۸/۹۹ (ب) ۱۰/۰۰ (ج) ۱۱/۰۰ (د) داده ها کافی نیست.

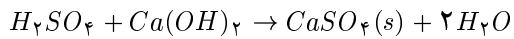
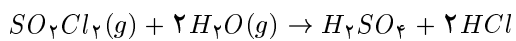
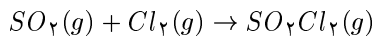
۱۲۶) وانادیم (II) اکسید با آهن (III) اکسید واکنش داده و وانادیم (V) اکسید و آهن (II) اکسید تولید می کند. اگر هیچ واکنشگر و محصول دیگری در کار نباشد از واکنش $6/5$ گرم وانادیم (II) اکسید با مقدار زیادی آهن (III) اکسید چند گرم وانادیم (V) اکسید تولید می شود؟

الف) ۳۵/۳۲ (ب) ۱۷/۶ (ج) ۱۷/۷ (د) ۸/۸۳

۱۲۷) عیار یک شیشه محلول آبی آمونیاک نشان می دهد: حداقل ۲۳٪، حداکثر ۳۰٪ درصد وزنی می باشد. جرم مخصوص این محلول به این صورت داده شده است: حداقل $0.896 g/cm^3$ و حداکثر $0.9016 g/cm^3$. محدوده ی مولاریته محلول چقدر است؟

الف) ۱۳/۸-۱۰/۳ (ب) ۱۴/۸-۱۱/۳ (ج) ۱۵/۹-۱۲/۱ (د) ۱۵/۹-۱۱/۳

(۱۲۸) یکی از روش‌های صنعتی برای خارج ساختن SO_2 از دوده در $95/0^\circ C$ با واکنش‌های موازنه شده زیر نشان داده شده است:



اگر بهره هر کدام از واکنش‌های فوق، ۹۵٪ باشد چند گرم $CaSO_4$ به ازای $10^2 \times 1/00$ گرم SO_2 حاصل می‌شود؟

الف) ۱۷۳ (ب) ۴۹/۱ (ج) ۸۳/۵ (د) ۲۰۲

(۱۲۹) در سیاره ژوپیتر (۲) واقع در کهکشان آندرومدا، واحد جرم اتمی به صورت $\frac{1}{33}$ جرم اتم گوگرد تعریف شده است. هم‌چنین مشخص شده است که دانشمندان این سیاره از وجود ایزوتوپ‌ها اطلاعی ندارند. اگر عنصر گوگرد از چهار ایزوتوپ با درصد‌های فراوانی و با جرم‌های اتمی (بر حسب تعریف جرم اتمی در زمین) زیر تشکیل شده باشد و فرض کنیم درصد‌های فراوانی کلیه عناصر در این سیاره با درصد‌های فراوانی این عناصر در سیاره زمین یکسان باشد مقدار عددی واحد جرم اتمی در سیاره ژوپیتر (۲) کدام است؟

(جرم هر اتم $12C$ برابر $10^{-23} \times 1/9926482$ گرم است. واحد جرم نیز در این سیاره، گرم فرض می‌شود.)

	جرم اتمی (amu)	درصد فراوانی
^{32}S	۳۱/۹۷۲۰۷۴	۹۴/۷۵۸۹۹
^{33}S	۳۲/۹۷۰۷	۰/۷۸۹۳۱
^{34}S	۳۳/۹۶۹۳۸	۴/۴۳۰۶۵
^{36}S	۳۵/۹۶۶۷۶	۰/۰۲۱۰۵

الف) $1/66060 \times 10^{-24}$ (ب) $1/65409 \times 10^{-24}$

ج) $1/65909 \times 10^{-24}$ (د) $5/29309 \times 10^{-23}$

(۱۳۰) با توجه به مساله قبل، شیمی‌دانان در سیاره ژوپیتر (۲) چه عددی را به عنوان ثابت آووگادرو استفاده می‌کنند؟

الف) $6/0454 \times 10^{26}$

ب) $6/0221 \times 10^{23}$

ج) $6/0456 \times 10^{23}$

د) ثابت آووگادرو یک ثابت فیزیکی است و مقدار آن برابر مقدار زمینی آن می‌باشد.

(۱۳۱) بعد از واکنش استانو اکسید با هیدروفلوئوریک اسید، کریستالهایی جمع آوری می‌شوند. نتیجه تجزیه عنصری $Sn\%75/8$ و $F\%24.83$ را نشان می‌دهد. حلالیت کریستال تشکیل شده در آب در دمای $18^\circ C$ ، $29/6\%$ است. مولالیتته‌ی محلول سیرشده حاصل از کریستال چقدر است؟

$$Sn = 118/7$$

الف) $2/1$ (ب) $2/7$ (ج) $3/6$ (د) $2/3$

(۱۳۲) مولالیتته محلول HCl ، $11/8$ مولار با چگالی $1/1854 g/cm^3$ چقدر است؟

الف) $15/6$ (ب) $9/95$ (ج) $13/98$ (د) $14/5$

(۱۳۳) 150 میلی لیتر محلول 2 مولار $NaOH$ را به 100 میلی لیتر محلول سولفوریک اسید می‌افزاییم. برای خنثی کردن $NaOH$ اضافی باقیمانده در محلول 43 میلی لیتر، هیدروکلریک اسید $0/5$ مولار می‌افزاییم. غلظت H_2SO_4 اولیه کدام است؟

الف) $2/8$ (ب) $1/4$ (ج) $2/1$ (د) $0/35$

(۱۳۴) اگر 40 میلی لیتر محلول $1/6$ مولار HCl را با $60 mL$ محلول 2 مولار $NaOH$ مخلوط کنیم مولالیتته نمک حاصل چقدر است؟

الف) $1/2$ (ب) $0/56$ (ج) $0/64$ (د) $1/6$

(۱۳۵) $142g$ فسفر (V) اکسید در $500g$ محلول 10% وزنی فسفریک اسید در آب، حل می‌شود. درصد جرمی H_3PO_4 در محلول به دست آمده چقدر خواهد شد؟

الف) 23 (ب) $29/6$ (ج) $38/3$ (د) $49/2$

(۱۳۶) $200 mL$ سولفوریک اسید 6 مولار با چگالی $1/35 g/mL$ را با $300 mL$ آب با چگالی $1g/mL$ مخلوط می‌کنیم. مولالیتته سولفوریک اسید و مولالیتته آب در محلول حاصل برابر است با:

الف) $37/2M$ ، $7/16m$ (ب) $24M$ ، $7/16m$
ج) $42M$ ، $2/65m$ (د) $50/2M$ ، $2/65m$

(۱۳۷) $10g$ مخلوطی شامل BaO و CaO برای واکنش کامل با $100 mL$ محلول $2/5$ مولار HCl مصرف می‌شود. درصد وزنی BaO در این مخلوط کدام است؟

$$Ca = 40, Ba = 137$$

الف) $47/3$ (ب) $52/7$ (ج) 75 (د) 25

(۱۳۸) محلولی دارای $0/05$ مول از هر یک از اسیدهای HCl ، H_2SO_4 و H_3PO_4 است. این محلول با چند لیتر محلول دسی مولار سود خنثی می‌شود؟

الف) $1/5$ (ب) 2 (ج) $2/5$ (د) 3

۱۳۹) می خواهیم 500 mL محلول 20% پرکلریک اسید با چگالی 2 g/cm^3 بسازیم. چند mL آب و چند گرم $HClO_4 \cdot H_2O(s)$ لازم داریم؟ چگالی آب، 1 g/cm^3 است.

- الف) $(800\text{ mL} - 200\text{ g})$ (ب) $(764\text{ mL} - 236\text{ g})$
 ج) $(800\text{ mL} - 236\text{ g})$ (د) $(779\text{ mL} - 200\text{ g})$

۱۴۰) 100 گرم Cl_2O_5 را در 100 گرم آب حل می کنیم. مولالیته کلریک اسید حاصل چقدر است؟

- الف) $16/8$ (ب) $17/64$ (ج) $18/3$ (د) $15/04$

۱۴۱) $104/25$ گرم PCl_5 را در مقدار زیادی آب حل می کنیم. محلول حاصل با چند میلی لیتر 10 M NaOH خنثی می گردد؟ (واکنش ها را کامل فرض کنید.)

- الف) 250 mL (ب) 400 mL (ج) 300 mL (د) 350 mL

۱۴۲) 80 mL محلول $NaOH$ 40 g/L را با 200 mL محلول H_2SO_4 $0/1$ مولال با چگالی $1/51\text{ g/cm}^3$ مخلوط می کنیم. محلول نهایی چه خاصیتی دارد و مولالیته نمک حاصل چقدر است؟

- الف) اسیدی - $0/1\text{ M}$ (ب) بازی - $0/1\text{ M}$
 ج) اسیدی - $0/14\text{ M}$ (د) خنثی - $0/1\text{ M}$

۱۴۳) چند میلی لیتر محلول سود $0/1$ مولار به 80 mL محلول سولفوریک اسید $0/2\text{ M}$ بیافزاییم تا مولالیته ی اسید به $0/15\text{ M}$ کاهش یابد؟

- الف) 40 mL (ب) 20 mL (ج) 80 mL (د) $11/5\text{ mL}$

۱۴۴) محلول های 6 مولال و 8 مولال کلریدریک اسید را با چه نسبت جرمی مخلوط کنیم تا محلول 7 مولال تهیه گردد؟

- الف) $0/97$ (ب) $0/99$ (ج) $0/86$ (د) $0/89$

۱۴۵) به 100 g محلول $NaOH$ ، 1 مولال چند گرم محلول $NaOH$ ، 2 مولال بیفزاییم تا مولالیته محلول اولیه 10% افزایش یابد؟

- الف) $4/8\text{ g}$ (ب) $6/3\text{ g}$ (ج) $8/43\text{ g}$ (د) $11/5\text{ g}$

۱۴۶) 25 mL محلول $0/125$ مولار سود را با محلول استاندارد کلریدریک اسید $0/113\text{ M}$ تیترو می کنیم. $27/8\text{ mL}$ اسید مصرف می شود. درصد خطا در مقدار گزارش شده غلظت سود چقدر است؟

- الف) $0/522\%$ (ب) $0/525\%$ (ج) $5/25\%$ (د) $3/64\%$