

**شیمی (۲)****قدرت هدایای زمینی را بدانیم**

(از ابتدای فصل تا انتهای نام‌گذاری آنکانها)

صفحه‌های ۱ تا ۴۰

**۶۱- چند مورد از عبارت‌های زیر درست است؟**

آ) فعال‌ترین فلز دوره سوم جدول تناوبی و فعال‌ترین نافلز دوره سوم جدول تناوبی، در طبیعت به صورت آزاد یافت نمی‌شوند.

ب) در همه گروههای جدول تناوبی، از بالا به پایین خصلت فلزی افزایش می‌یابد.

پ) خواص فیزیکی شبه فلزها بیشتر به نافلزها شبیه بوده، در حالی که رفتار شیمیایی آنها همانند فلزهای است.

ت) در دوره سوم جدول تناوبی، در دما و فشار اتفاق، شمار عنصرهای گازی شکل با شمار نافلزهای جامد برابر است.

۱) ۲

۳) ۴

۱)

۳)

**۶۲- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟**

آ) بیشتر عنصرهای گروه ۱۴ جدول تناوبی، جزو نافلزها هستند.

ب) مجموع عدد اتمی عنصرهایی از گروه ۱۴ جدول تناوبی که رسانایی الکتریکی کمی دارند، برابر ۴۶ است.

پ) مجموع عدد اتمی عنصرهایی از دوره سوم جدول تناوبی که دارای سطح براق و درخشان هستند، برابر ۳۶ است.

ت) در دوره‌های اول تا سوم جدول تناوبی، مجموعاً ۴ عنصر دارای زیرلایه نیمه پر در آرایش الکترونی خود هستند.

۱) ۲

۳) ۴

۱)

۳)

**۶۳- کدام گزینه درست است؟**

۱) همه عناصر دسته S فلز بوده و آرایش لایه ظرفیت آن‌ها به زیرلایه S ختم می‌شود.

۲) فلزها در جدول تناوبی تنها در دسته‌های S، d و f یافت می‌شوند.

۳) هالوژن‌ها واکنش پذیرترین عناصر بوده و با دریافت یک الکترون به آرایش الکترونی گاز نجیب می‌رسند.

۴) شمار الکترون‌های لایه ظرفیت عناصر دسته d، در یک دوره از چه به راست، به طور پیوسته افزایش می‌یابد.

۶۴- کدام موارد از ویژگی‌های زیر با واکنش‌پذیری فلزات رابطه مستقیم دارند؟

آ) تمايل به تشکيل تركيبات

ب) ميزان پايداري تركيبات فلز

پ) ميزان پايداري فلز

ت) دشواري استخراج فلز

ث) تمايل به وجود داشتن به حالت آزاد در طبيعت

۱) آ و ۲

۱) ب، پ و ت

۳) پ و ت

۳) آ، ب و ت

۶۵- چه تعداد از عبارت‌های زیر درباره واکنشی که در فولاد مبارکه برای استخراج آهن انجام می‌شود، درست است؟ ( $\text{Fe} = 56 \text{ g/mol}$ )

الف) يكى از واکنش‌دهنده‌های آن فلز سديم است.

ب) مجموع ضرایب استوکیومتری واکنش‌دهنده‌ها کوچک‌تر از مجموع ضرایب استوکیومتری فراورده‌ها، در معادله موازن شده آن است.

پ) با مصرف كامل يك مول زنك آهن خالص در اين واکنش، ۵۶ گرم فلز آهن توليد می‌شود.

ت) اين روش با روش استفاده شده در شركت‌های ديگر در جهان متفاوت است.

۱) ۲

۱) صفر

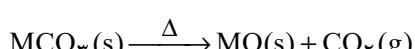
۳) ۴

۲) ۳

۶۶- مطابق واکنش زیر، از تجزيه  $37/5$  گرم کربنات يك فلز در يك ظرف سر باز،  $35/2$  درصد از جرم مواد داخل ظرف کاهش می‌يابد. به ترتیب از

راست به چپ جرم اتمی این فلز برحسب  $\text{g/mol}$  کدام است و چند گرم اکسید فلز تولید می‌شود؟ ( $\text{O} = 16, \text{C} = 12 \text{ g/mol}$ )

(واکنش به طور كامل انجام می‌شود.)



۲۳/۴ - ۵۶ (۲)

۲۳/۴ - ۶۵ (۱)

۲۴/۳ - ۵۶ (۴)

۲۴/۳ - ۶۵ (۳)

۶۷- در اثر تخمیر بی‌هوازی  $90$  گرم گلوکز طبق معادله موازن نشده زیر،  $12$  لیتر گاز تولید شده است. اگر مقدار عددی درصد خلوص گلوکز، نصف

بازده درصدی واکنش باشد، چند درصد جرم گلوکز را ناخالصی تشکیل می‌دهد؟ (حجم مولی گازها در شرایط آزمایش  $24$  لیتر بر مول است).



۲۰ (۲)

۸۰ (۱)

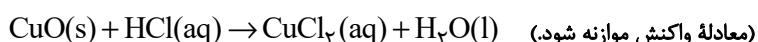
۴۰ (۴)

۵۰ (۳)

۶۸- ۱۲۰ گرم از یک نمونه مس (II) اکسید ناخالص را داخل محلول هیدروکلریک اسید قرار دادهایم تا واکنش زیر به طور کامل انجام شود. اگر در طی

این واکنش ۷۳ گرم هیدروکلریک اسید مصرف شود، به ترتیب از راست به چپ چند گرم مس (II) کلرید تشکیل شده و درصد ناخالصی در

این نمونه اکسید تقریباً کدام است؟ ( $\text{Cu} = 64, \text{Cl} = 35 / 5, \text{O} = 16 : \text{g.mol}^{-1}$ ) (ناخالصی در واکنش شرکت نمی‌کنند.)



۶۶/۶، ۲۷۰ (۲)

۳۳/۳، ۱۳۵ (۱)

۳۳/۳، ۲۷۰ (۴)

۶۶/۶، ۱۳۵ (۳)

۶۹- به مخلوطی از  $\text{FeO}$  و  $\text{Al}_2\text{O}_3$  به وزن  $1/23$  گرم با اضافه کردن مقدار کافی کربن، گرما داده می‌شود. اگر گاز کربن دی‌اکسید تولید شده در

شرایط STP، ۱۱۲ میلی‌لیتر حجم داشته باشد، مقدار  $\text{Al}_2\text{O}_3$  در مخلوط اولیه چند گرم می‌باشد و نسبت شمار آنیون‌ها به کاتیون‌ها در

مخلوط اولیه کدام است؟ ( $\text{Fe} = 56, \text{Al} = 27, \text{O} = 16 : \text{g.mol}^{-1}$ ) (کربن فقط با اکسید فلز پایدارتر واکنش می‌دهد.)

۱/۲۵، ۱/۰۲ (۲)

۲/۵، ۰/۵۱ (۱)

۲/۵، ۱/۰۲ (۴)

۱/۲۵، ۰/۵۱ (۳)

۷۰- مقایسه انجام شده درباره آلkan‌ها، در کدامیک از گزینه‌های زیر درست است؟

۱) تمایل برای تبدیل شدن به حالت گاز:

$$\text{C}_{25}\text{H}_{52} > \text{C}_{20}\text{H}_{42} > \text{C}_{15}\text{H}_{32}$$

۲) فرار بودن:

$$\text{C}_8\text{H}_{12} > \text{C}_9\text{H}_{10} > \text{C}_{12}\text{H}_{26}$$

۳) گران‌روی:

$$\text{C}_{12}\text{H}_{26} > \text{C}_{16}\text{H}_{34} > \text{C}_{23}\text{H}_{48}$$

۴) نقطه میغان:

$$\text{C}_{18}\text{H}_{38} > \text{C}_{20}\text{H}_{42} > \text{C}_{25}\text{H}_{52}$$

۷۱- مجموع ضرایب استوکیومتری تمامی مواد در معادله موازن شده واکنش آهن (III) کلرید با سدیم هیدروکسید، برابر ... و تفاضل مجموع ضرایب استوکیومتری واکنش دهنده‌ها با فراورده‌های محلول در آب در آن برابر ... است و نسبت شمار آنیون‌ها به کاتیون‌ها در ترکیب یونی محلول در آب تولید شده، ... برابر نسبت شمار کاتیون‌ها به آنیون‌ها در آهن (III) کلرید می‌باشد.

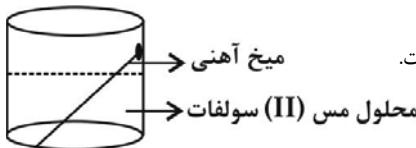
$$\frac{1}{3}, 1, 6, 4$$

$$3, 1, 8, 3$$

$$3, 6, 0, 2$$

$$\frac{1}{3}, 8, 0, 1$$

۷۲- با توجه به شکل زیر، عبارت کدام گزینه درست است؟ ( $\text{Fe} = 56, \text{Cu} = 64: \text{g.mol}^{-1}$ )



(۱) با گذشت زمان، جرم ماده جامد موجود در ظرف واکنش افزایش می‌یابد.

(۲) در معادله واکنش انجام شده، مجموع ضرایب استوکیومتری واکنش دهنده‌ها با فراورده‌ها برابر نیست.

(۳) اگر به جای میخ آهنی، میخی از جنس روی قرار می‌دادیم، واکنش انجام نمی‌شود.

(۴) با گذشت زمان رنگ محلول از زرد به آبی تغییر می‌کند.

۷۳- در مورد مقدار نظری یک فراورده، چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

\* مقدار فراورده‌ای است که با مصرف کامل حداقل یکی از واکنش‌دهنده‌ها تولید می‌شود.

\* بیشترین مقدار فراورده قابل انتظار از یک واکنش موازن شده است.

\* در واکنش‌های شیمیایی، مقدار عملی اغلب کمتر از مقدار نظری است.

\* به کمک مقدار نظری و بازده درصدی واکنش می‌توان مقدار عملی یک فراورده را محاسبه نمود.

\* در بسیاری از واکنش‌ها، تولید فراورده‌های ناخواسته سبب می‌شود مقدار فراورده حاصل، از مقدار نظری کمتر باشد.

$$5, 4$$

$$4, 3$$

$$3, 2$$

$$1, 1$$

۷۴- با توجه به واکنش موازن نشده ( $\text{Al} = 27, \text{Fe} = 56: \text{g.mol}^{-1}$ )  $\text{Al(s)} + \text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3(\text{s}) + \text{Fe(l)}$ ، چند مورد از مطالب زیر درست است؟

\* این واکنش «واکنش ترمیت» نام دارد و در صنعت جوشکاری از آن استفاده می‌شود.

\* مجموع ضرایب استوکیومتری واکنش دهنده‌ها و فراورده‌ها پس از موازن برابر ۶ می‌باشد.

\* به ازای تولید ۲۸۰ گرم آهن، مقدار ۱۳۵ گرم آلومینیم مصرف می‌شود.

\* این واکنش نشان می‌دهد که آلومینیم فلز فعال‌تری نسبت به آهن می‌باشد.

$$2, 2$$

$$4, 4$$

$$1, 1$$

$$3, 3$$

۷۵- چند مورد از مطالب زیر درست‌اند؟

- آ) عنصر کربن در خارجی‌ترین زیرلایه خود دارای ۲ الکترون می‌باشد.
- ب) اتم‌های کربن می‌توانند به سایر اتم‌ها، به روش‌های گوناگون متصل شوند و دگرشکل‌های متفاوتی تولید کنند.
- پ) اتم کربن از طریق به اشتراک گذاشتن تمام الکترون‌هایش با اتم‌های دیگر و رسیدن به آرایش هشت‌تایی، پایدار می‌شود.
- ت) شمار پیوندهای کووالانسی در مولکول‌های هیدروژن سیانید و کربن دی‌اکسید با هم برابر است.

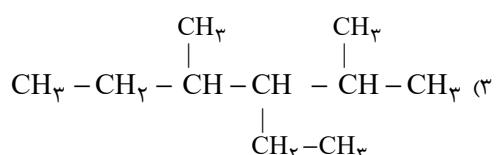
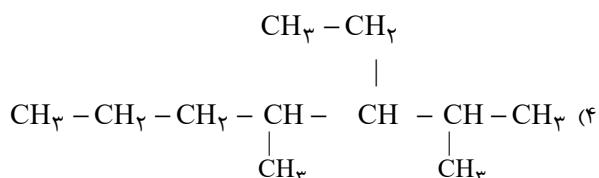
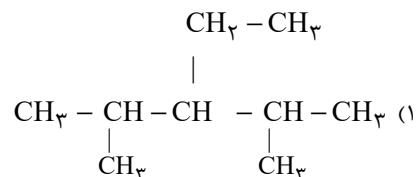
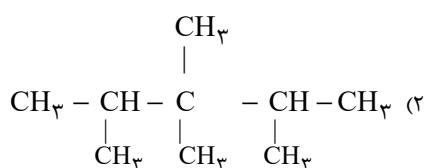
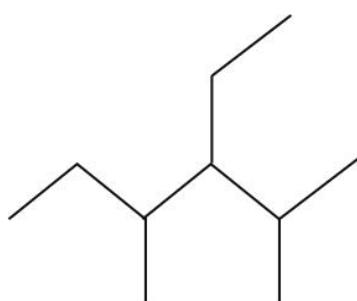
۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)

۷۶- فرمول ساختاری ترکیب مقابل کدام است؟



۷۷- آلان‌ها هیدروکربن‌های ... هستند که فرمول مولکولی عمومی آنها به صورت ... بوده و در آنها هر اتم کربن با ... به اتم‌های کناری متصل شده است.

۲) سیر شده‌ای -  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$  - چهار پیوند یگانه

۱) سیرنشده‌ای -  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$  - چهار پیوند یگانه

۴) سیر شده‌ای -  $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$  - چهار پیوند دوگانه

۳) سیر شده‌ای -  $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$  - سه پیوند یگانه

**۷۸- عبارت کدام گزینه نادرست است؟**

۱) فرمول تقریبی گریس و واژلین به ترتیب به صورت  $C_{25}H_{52}$  و  $C_{18}H_{38}$  می‌باشد.

۲) آلکان‌ها به دلیل قطبی بودن در آب نامحلول‌اند و از آن‌ها برای حفاظت از فلزها استفاده می‌شود.

۳) به منظور پر کردن فندک، از چهارمین عضو خانواده آلکان‌ها استفاده می‌شود.

۴) به منظور شستن دست‌ها که به گریس آغشته‌اند، می‌توان از نفت خام که دارای مخلوطی از هیدروکربن‌ها است، استفاده نمود.

**۷۹- با جایگزینی گروه  $-CH(CH_3)_2$  به جای شاخه‌های فرعی متیل در ترکیبی به نام ۲،۲-دی متیلپروپان، ترکیب آلی کدام گزینه به دست**

**خواهد آمد؟**

۱) ۴،۳،۲-تترا متیل پنتان      ۲) ۳،۳،۲-دی متیل هپتان      ۳) ۴،۴-دی متیل پنتان      ۴) ۳،۳-دی متیل هپتان

**۸۰- دانش آموزی ترکیبی را به اشتباه ۱، ۳-دی متیل بوتان نامگذاری کرده است، نام صحیح آن کدام است؟**

۱) ۴-متیل بوتان      ۲) ۲-متیل پنتان      ۳) ۴، ۲، ۴-دی متیل بوتان      ۴) ۳-متیل پنتان