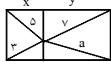


۵- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. در مثلث قائم‌الزاویه OAH داریم:  $\widehat{B} = \widehat{C} = 72^\circ$  و  $\widehat{A} = \frac{180}{5} = 36^\circ$  و  $OA = 2\sqrt{2}$ ,  $OH = \sqrt{2}$ ,  $A = 2\sqrt{6}$ . نتیجه ضلع مثلث  $\sqrt{6}$  است.

$$\frac{(2\sqrt{6})^2 - (\sqrt{3})^2}{4} = 6\sqrt{3}$$

۶- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. در مثلث‌های قائم‌الزاویه داریم:



$$25 - x^2 = 49 - y^2$$

$$9 - x^2 = a^2 - y^2$$

از تفاضل طرفین دو تساوی خواهیم داشت:

$$25 - 9 = 49 - a^2 \Rightarrow a^2 = 33 \Rightarrow a = \sqrt{33}$$

۷- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است.

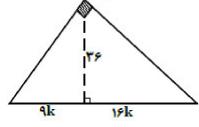
مجموع زاویه‌های مثلث  $180^\circ$  درجه است:  $\widehat{A} = 90^\circ$  در مثلث قائم‌الزاویه، میانه  $AM$  نصف وتر  $BC$  است، پس:  $BC = 2AM$

$$ABCosB + ACCosC = BC = 2AM$$

۸- گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است.

$$S = \frac{1}{2}a.h \Rightarrow v = \frac{1}{2}(s + r\sqrt{r})h \Rightarrow h = \frac{v}{s + r\sqrt{r}} = 2 - \sqrt{2}$$

۹- گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است.



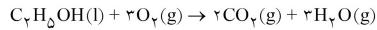
در مثلث قائم‌الزاویه‌ای ارتفاع واسطه هندسی بین دو قطعه وتر است.

$$(26)^\circ = 9K \times 16K \Rightarrow K^\circ = 9 \Rightarrow K = 3$$

پس طول وتر برابر است با  $27 + 48 = 75$ .

چون نیمسازها رسم شده‌اند پس:

چون نیمسازها رسم شده‌اند پس:



$$\Delta H = -(2 \times 344 + 2 \times 222) kJ - (-778) kJ = -1236 kJ$$

$$1236 kJ \times \frac{11/5 g}{46 g} = 20.9 kJ$$

۱۰- گزینه‌ی ۴ پاسخ صحیح است. معادله‌ی واکنش گزینه‌ی (۴) شامل تغذیه‌کننده  $Si$  -  $Si$  می‌باشد، بنابراین  $\Delta H = -4 \text{ mJ} \times \frac{+318 \text{ kJ}}{+1 \text{ mJ}} = +1272 \text{ kJ}$  و واکنش این واکنش به صورت زیر محاسبه می‌شود:

۱۱- گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. زیرا هر واکنشی که با افزایش آنتروپی همراه باشد، ممکن است خودبهخودی نباشد. شرط اساسی خودبهخودی بودن واکنش، منفی بودن  $\Delta G$  است.

۱۲- گزینه‌ی ۴ پاسخ صحیح است.

$$T = 270^\circ C + 273 = 543^\circ K, \quad \Delta G^\circ = \Delta H^\circ - T\Delta S^\circ \Rightarrow -19 kJ = -46 kJ - 300 \Delta S^\circ \Rightarrow \Delta S^\circ = \frac{(16 - 46) kJ}{300 K} = -0.1 J/K$$

$$\Delta S^\circ = -0.1 J/K \times \frac{1000 J}{1 kJ} = -100 J/K$$

چون  $\Delta S^\circ < 0$  است و واکنش با کاهش آنتروپی همراه است. چون مطابق واکنش:  $N_2(g) + 2H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$

۱۳- گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است.

$$2Fe(s) + 4H_2O(g) \rightarrow Fe_2O_3(s) + 4H_2(g)$$

$$q = mC\Delta\theta = 2 \times 56 g \times \frac{1}{2} J \cdot g^{-1} \times 10^\circ C \rightarrow q = 50/4 \times 10^\circ J = 50/4 kJ$$

$$50/4 kJ \times \frac{1}{4 \times 254 L H_2} \rightarrow X = 23/6$$

با توجه به معادله واکنش:

$$2 \times 26g C_2H_2 + 2600 kJ \Rightarrow x_1 = \frac{6/5g C_2H_2 \times 2600 kJ}{2 \times 266g C_2H_2} = 225 kJ$$

$$225 kJ = x_2 \times 58 kJ/mol \Rightarrow x_2 \cong 5/6 mol; \quad 5/6 mol \times \frac{200 g}{1 mol} = 1120 g$$

۱۴- گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است. در معادله‌ی مربوط به آنتالپی استاندارد تشکیل یک ماده، باید یک مول از آن ماده از عنصرهای سازنده به حالت استاندارد تولید شده باشد.

۱۵- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است.

$$2 \times 26g C_2H_2 + 2600 kJ \Rightarrow x_1 = \frac{6/5g C_2H_2 \times 2600 kJ}{2 \times 266g C_2H_2} = 225 kJ$$

$$225 kJ = x_2 \times 58 kJ/mol \Rightarrow x_2 \cong 5/6 mol; \quad 5/6 mol \times \frac{200 g}{1 mol} = 1120 g$$

۱۶- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. واکنش (۱) بر عکس شده و با واکنش‌های (۲) و (۳) جمع می‌شود.

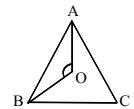
$$(1) CO_2(g) \rightarrow C + O_2(g) \quad \Delta H_1 = +295 kJ$$

$$(2) 2CO_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2CO(g) \quad \Delta H_2 = -566$$

$$(3) C \xrightarrow{\text{الماس}} C \quad \Delta H_3 = +173$$

$$C \xrightarrow{\text{گرافیت}} C \quad \Delta H_T = \Delta H_1 + \Delta H_2 + \Delta H_3 = 295 - 566 + 173 = +2 kJ$$

۱- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. نسبت زاویه‌ها  $2, 2$  و  $1$  می‌باشد زاویه راس  $36^\circ$  و  $\widehat{B} = \widehat{C} = 72^\circ$  و  $\widehat{A} = \frac{180}{5} = 36^\circ$



$$AO \hat{B} = \widehat{AOB} = 126^\circ \quad A \hat{C} = \widehat{ACB} = 180^\circ - (18 + 36) = 126^\circ$$

۲- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است.

$$ABC: \widehat{A} + \widehat{B} + \widehat{C} = 180^\circ \xrightarrow{\widehat{C} = 50^\circ} \widehat{A} + \widehat{B} = 130^\circ$$

$$\xrightarrow{+2} \widehat{A}_1 + \frac{\widehat{B}_2}{2} = 65^\circ (*)$$

$$\widehat{B}_2 = \widehat{B}_1 = \frac{180^\circ - \widehat{B}_2}{2}$$

$$ABE = \widehat{E} = 180^\circ - (\widehat{A}_1 + \widehat{B}_2 + \widehat{B}_2) \xrightarrow{\widehat{E} = 180^\circ - \left(\widehat{A}_1 + \frac{180^\circ - \widehat{B}_2}{2} + \widehat{B}_2\right)} \xrightarrow{\widehat{E} = 180^\circ - (65^\circ + 90^\circ)} 25^\circ$$

۳- گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است. نکته: اگر  $\widehat{A} + \widehat{B} = 90^\circ$ , آن‌گاه آن‌ها را مکمل یکدیگر می‌نامیم. از فرض این مسئله می‌توان نوشت:

$$\left\{ \begin{array}{l} \widehat{C} + \widehat{D} = 90^\circ \xrightarrow{*} \widehat{C} = 80^\circ - \frac{1}{9}\widehat{D} \\ \widehat{D} + \widehat{D} = 90^\circ \Rightarrow \frac{5}{9}\widehat{D} = 90^\circ \Rightarrow \widehat{D} = 18^\circ \end{array} \right. (**)$$

$$\left\{ \begin{array}{l} \widehat{C} = \frac{1}{9}(180^\circ - \widehat{D}) = 80^\circ - \frac{1}{9}\widehat{D} \xrightarrow{*} \widehat{C} = 72^\circ \end{array} \right. (*)$$

بنابراین:  $|\widehat{C} - \widehat{D}| = 54^\circ$

۴- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است.

$$\left\{ \begin{array}{l} A_1 + A_2 = B_1 + B_2 \\ B_1 + B_2 + B_3 + B_4 = 180^\circ \end{array} \right. \Rightarrow B_1 + B_2 + A_1 + A_2 = 180^\circ$$

چون نیمسازها رسم شده‌اند پس: به دلیل مشابه:

$$\left\{ \begin{array}{l} \widehat{B}_1 = \widehat{B}_2 \\ \widehat{A}_1 = \widehat{A}_2 \end{array} \right. \Rightarrow \widehat{A}_1 + \widehat{B}_2 = 90^\circ = C \Rightarrow D = 90^\circ$$

چون  $A_1 + A_2 + A_3 + A_4 = 180^\circ$  پس  $A_1 + A_2 + A_3 + A_4 = 180^\circ$  لذا هر ۴ زاویه  $90^\circ$  است پس چهارضلعی  $ADBC$  مستطیل است.

۱-

۱۷- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. زیرا، داریم:

$$\Delta H = -(2 \times 344 + 2 \times 222) kJ - (-778) kJ = -1236 kJ$$

$$1236 kJ \times \frac{11/5 g}{46 g} = 20.9 kJ$$

۱۸- گزینه‌ی ۴ پاسخ صحیح است. معادله‌ی واکنش گزینه‌ی (۴) شامل تغذیه‌کننده  $Si$  -  $Si$  می‌باشد، بنابراین  $\Delta H = -4 \text{ mJ} \times \frac{+318 \text{ kJ}}{+1 \text{ mJ}} = +1272 \text{ kJ}$  و واکنش این واکنش به صورت زیر محاسبه می‌شود:

۱۹- گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. زیرا هر واکنشی که با افزایش آنتروپی همراه باشد، ممکن است خودبهخودی نباشد. شرط اساسی خودبهخودی بودن واکنش، منفی بودن  $\Delta G$  است.

۲۰- گزینه‌ی ۴ پاسخ صحیح است.

$$T = 270^\circ C + 273 = 543^\circ K, \quad \Delta G^\circ = \Delta H^\circ - T\Delta S^\circ \Rightarrow -19 kJ = -46 kJ - 300 \Delta S^\circ \Rightarrow \Delta S^\circ = \frac{(16 - 46) kJ}{300 K} = -0.1 J/K$$

$$\Delta S^\circ = -0.1 J/K \times \frac{1000 J}{1 kJ} = -100 J/K$$

چون  $\Delta S^\circ < 0$  است و واکنش با کاهش آنتروپی همراه است. چون مطابق واکنش:  $N_2(g) + 2H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$

۲۱- گزینه‌ی ۲ پاسخ صحیح است. در این سامانه  $w = -P\Delta V < 0$  است و علامت کار منفی باشد.

بررسی گزینه‌ی ۳: چون کار و گرمای هیچ کدام صفر نیستند، پس سامانه بر روی محیط کار انجام می‌دهد (سامانه مبتنی بر می‌شود).

بررسی گزینه‌ی ۴: در این سامانه  $w < 0$  است و به دلیل افزایش مول‌های گازی می‌باشد، پس همراهه  $\Delta S > 0$  است و در هر شرایطی خود به خودی است.

۲۲- گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است.

$$2Fe(s) + 4H_2O(g) \rightarrow Fe_2O_3(s) + 4H_2(g)$$

$$q = mC\Delta\theta = 2 \times 56 g \times \frac{1}{2} J \cdot g^{-1} \times 10^\circ C \rightarrow q = 50/4 \times 10^\circ J = 50/4 kJ$$

$$50/4 kJ \times \frac{1}{4 \times 254 L H_2} \rightarrow X = 23/6$$

با توجه به معادله واکنش:

$$2 \times 26g C_2H_2 + 2600 kJ \Rightarrow x_1 = \frac{6/5g C_2H_2 \times 2600 kJ}{2 \times 266g C_2H_2} = 225 kJ$$

$$225 kJ = x_2 \times 58 kJ/mol \Rightarrow x_2 \cong 5/6 mol; \quad 5/6 mol \times \frac{200 g}{1 mol} = 1120 g$$

۲۳- گزینه‌ی ۱ پاسخ صحیح است. در معادله‌ی مربوط به آنتالپی استاندارد تشکیل یک ماده، باید یک مول از آن ماده از عنصرهای سازنده به حالت استاندارد تولید شده باشد.

۲۴- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است.

$$2 \times 26g C_2H_2 + 2600 kJ \Rightarrow x_1 = \frac{6/5g C_2H_2 \times 2600 kJ}{2 \times 266g C_2H_2} = 225 kJ$$

$$225 kJ = x_2 \times 58 kJ/mol \Rightarrow x_2 \cong 5/6 mol; \quad 5/6 mol \times \frac{200 g}{1 mol} = 1120 g$$

۲۵- گزینه‌ی ۳ پاسخ صحیح است. واکنش (۱) بر عکس شده و با واکنش‌های (۲) و (۳) جمع می‌شود.

$$1) CO_2(g) \rightarrow C + O_2(g) \quad \Delta H_1 = +295 kJ$$

$$2) 2CO_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2CO(g) \quad \Delta H_2 = -566$$

$$3) C \xrightarrow{\text{الماس}} C \quad \Delta H_3 = +173$$

$$C \xrightarrow{\text{گرافیت}} C \quad \Delta H_T = \Delta H_1 + \Delta H_2 + \Delta H_3 = 295 - 566 + 173 = +2 kJ$$