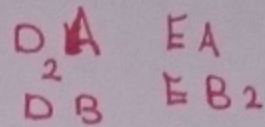


د کتر حبیب عباسی

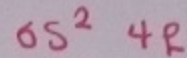
پانچ سترې سوالات سنجي تجربې زمزمه

$$\frac{0.2 \times 35 + 0.8 \times 37}{30} = 1.22$$

2 (236)



3 (237)



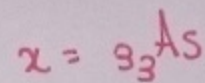
1 (238)

↓ Z^* ، IE_1 ، اکترونايتي

3 (239)

(240) چو ن اختلاف اکترونايتي B با H به تقريبت صفر است پس ترتيب (4)

4 (241)



2 (242)

غ • E فلزيت

• ✓

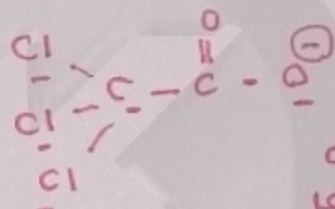
غ • XD_4 کووالاسي است

• ✓

غ • E و Z بيونديو ن تسيل مي دهند

•

1 (243)



14 حفته نايوندي

5 استر با اکترو حل

ت C غ

1 (244)

ب C ✓

د C ✓

سایت کنکور

$$\frac{35.5}{35.5 + 27} \times 100 = 56.8$$

4 (245)

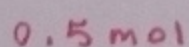
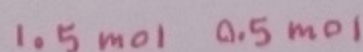
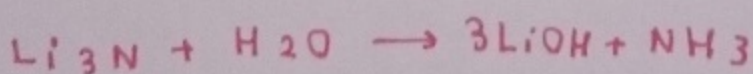
(246) آوت بيا شد 2 - 3 اتير 2 و 3 دي سيل هيا لو

2 (246)

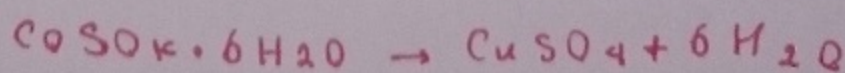
(247) 3 استر - لقون - اتير

3 (247)

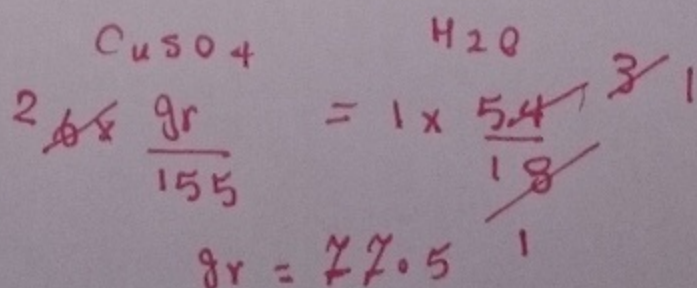
1 (248)



$$2 \text{ mol} \times 0.8 = 1.6$$

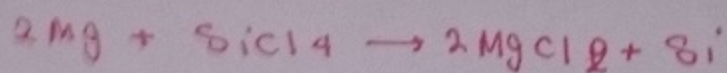


2 (249)



$$gr = 77.5$$

$$\frac{77.5}{263} \times 100 = 29.5$$



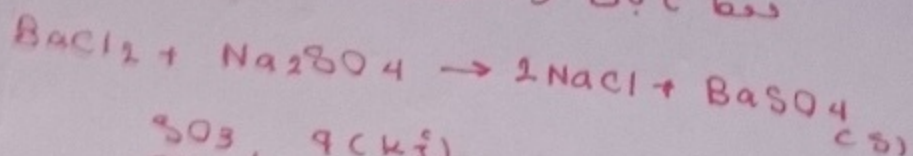
4 (250)

$$\frac{7.2}{24} = 0.3$$

$$\frac{0.3 \text{ mol} \times 0.15}{0.45}$$

فقط c با d و آنش می دهه و مجموع منرایب ه ا ست

1 (251)



SO_3	9 (kJ)
80	132
x	$\frac{1000 \times 4.2 \times 10}{1000}$

2 (252)

ΔG می تواند مثبت باشد و در دماهای بالا و یا بین خود خودی می تواند باشد
3 نیز درست است
(مورد)

3 (253)

$$\Delta H = T \Delta S$$

$$T = \frac{90}{0.18} = 500^\circ \text{K}$$

4 (254)

$$T = 227^\circ \text{C}$$

$$q = 1000 \times 3.5 \times 200 = 700 \text{ kJ}$$

مواد آتاک	9 (kJ)
1	-1400
x	700

2 (255)

$\Delta H_f^\circ \text{ NH}_3$ به روش غیر مستقیم اندازه گیری می شود ✓

$\Delta E / \Delta H$ در تغییر آنتالپی چگون $W \neq 0$ ✓

• طبق متن کتاب $\text{C} + \frac{1}{2}\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$ به روش تجربی قابل مطالعه است ✓

• درست $\Delta S < 0$ شود برای خود بخودی شده $\Delta H < 0$ باید باشد

4 (256)

$$\frac{2 \times \frac{98 \times 98}{98}}{98} = 3 \times \frac{2000}{98} \Rightarrow 98 = \frac{60000}{16} = 3750$$

1 (257)

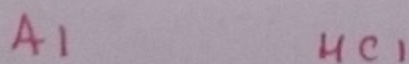
N_2O_5 است که در آ - تولید HNO_3 (اسید نای) می کند

$$m = \frac{C_m}{d - \frac{C_m \cdot M}{1000}}$$

3 (258)

$$5.25 = \frac{C_m}{1.25 - \frac{C_m \cdot 40}{1000}} \Rightarrow C_m = 5.42$$

1 (259)



$$6 \times \frac{m}{27} = 2 \times 0.4 \times 0.25$$

$$m = 0.7$$

$$k = 10^{-3}$$

$$\bar{R} = 1.3 \times 4 \times 10^{-2}$$

$$\bar{R} = 4 \times 10^{-5}$$

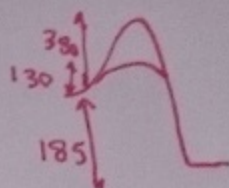
4 (260)

2 (261)

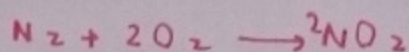
$$E_a' = 130 + 185 = 315$$

$$380 - 130 = 250$$

$$380 - 130 = 250$$



1 (262)



$$1-x \quad 5-2x \quad 2x$$

$$x = 0.5$$

$$K = \frac{(2 \times 0.5)^2}{(0.5)(4)^2} = 0.125$$

3 (263)

$$\frac{[CO_2]}{[CO]} = \frac{x}{(1-x)} = 0.25$$

$$x = \frac{1}{5}$$

$$\frac{\text{mol } NO}{\text{mol } N} = \frac{2 - \frac{1}{5}}{\frac{1}{5}} = \frac{\frac{9}{5}}{\frac{1}{5}} = 9$$

درست
غلط
غلط
غلط

1 (264)

$$0.050 \times 10^{-2} = \frac{m \text{ g NaOH}}{40 \times 1000}$$

$$m \text{ g NaOH} = 20$$

4 (265)

تجزیه در مقصود غلظت است گروه عاملی CON و آب (مورد)

3 (266)

$$[OH^-] = d \cdot C_m$$

4 (267)

$$pOH = 0.3 \quad \alpha = 0.5 \quad \text{با سد}$$

$$pH = 13.7$$

$$3.04 \text{ و مقدار تغییر دهنده}$$

1 (268)

2 (269)

$$NaClO \quad Na \quad 100$$

$$1 \times \frac{1.5 \times 1}{74.5} \cdot L = \frac{1}{2} \times \frac{1150}{23}$$

$$L = 37.25$$

3 (270)