

تمرینات دوره ای فصل ۲ شیمی یازدهم



۶- شکل زیر واکنش میان گاز هیدروژن و بخار بنفش رنگ را در دمای معینی نشان می دهد.



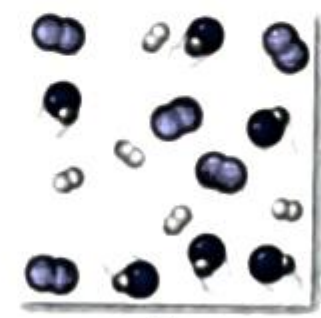
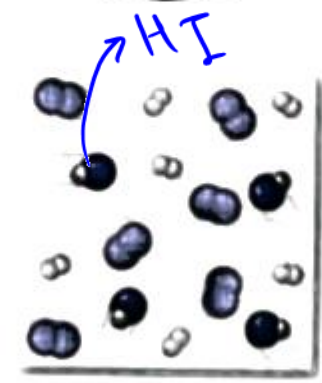
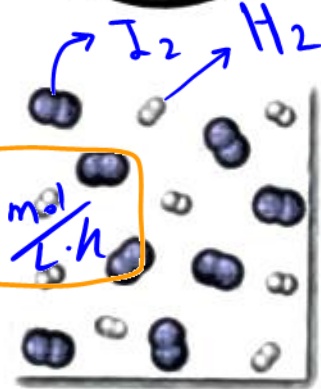
a $\rightarrow I_2: 1 \times 0.1 = 0.1 \text{ mol}$

b $\rightarrow I_2: 4 \times 0.1 = 0.4 \text{ mol}$

c $\rightarrow I_2: 5 \times 0.1 = 0.5 \text{ mol}$

۰-۲۰: $R_{I_2} = \frac{1.04 - 0.11}{2 \times (\frac{20}{60})} = 0.13 \text{ mol/L.h}$

۰-۴۰: $\bar{R}_r = \bar{R}_{I_2} = \frac{1.05 - 0.11}{2 \times (\frac{40}{60})} = 0.225 \text{ mol/L.h}$



(a)

(b)

(c)

اگر هر ذره هم ارز با ۱ مول از ماده و سامانه دو لیتری باشد، سرعت واکنش را پس از ۲۰ دقیقه (b) و پس از ۴۰ دقیقه (c)

بر حسب $\text{mol L}^{-1} \text{h}^{-1}$ حساب و با یکدیگر مقایسه کنید.

$$\bar{R}_r = \bar{R}_{H_2} = \bar{R}_{I_2} = \frac{\bar{R}_{HI}}{2}$$