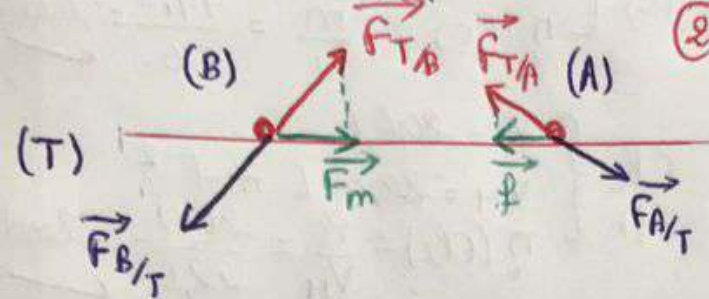


التحريين 3:

① إذا أثرت جملة A على B بقوة (F_{A/B}) فإن الجملة B تؤثر على A بقوة (F_{B/A}) تساويها في الشدة ولها نفس العامل وتعاكسها في الاتجاه.

②



- نعم يستخدم الدراج بالخطر (لأنعدام قوى إلا حدكك).

الفرملة (A) (B)



طبيعة حركة الساعة

- بالنسبة للدراج: حركة منحنية.
- بالنسبة للأرض: حركة مستقيمة مسارعة.

التحريين 4:

1 - صحيح

2 - صحيح

3 - صحيح

4 - صحيح

5 - خطأ، عند الإنطلاق متحركة وفي التوقف متيعة.

6 - خطأ، يختلفان في الحجم

بالنسبة للكثافة الحجمية (حجم العذاب) و بالنسبة للتأثير المركزي (المحلول)

التحريين 2:

$$m_s = 90 \text{ kg} \quad h = 600 \cdot 10^3 \text{ (m)}$$

1 - الصرح المناسب هو جيو مركزي

$$F_{T/s} = F_{s/T} = G \cdot \frac{M_T \cdot m_s}{(R_T + h)^2}$$

$$F_{T/s} = 6,67 \cdot 10^{-11} \cdot \frac{6 \cdot 10^{24} \cdot 90}{[(6400 + 600) \cdot 10^3]^2}$$

$$F_{T/s} = 731 \text{ N}$$

لدينا: $F_{T/s} = P$

$$G \cdot \frac{M_T \cdot m_s}{(R_T + h)^2} = m_s \cdot g_R$$

$$g_R = \frac{G \cdot M_T}{(R_T + h)^2}$$

$$g_R = \frac{6,67 \cdot 10^{-11} \cdot 6 \cdot 10^{24}}{[(6400 + 600) \cdot 10^3]^2}$$

$$g_R = 8,1 \text{ (N/kg)}$$

$$g_0 = 9,8 \text{ (N/kg)}$$

كلما زاد الارتفاع $g_0 > g_R$ للقمر إلا هبطنا في نفس تأثير الأرض

$$P = m_s \cdot g_R = 12 \cdot 10^3 \cdot 8,1$$

$$P = 97,2 \cdot 10^3 \text{ N}$$

تمديد الاختبار

التمرين 1:

$$\text{Fe (s)} \begin{cases} m = 44,8 \text{ g} \\ M = 56 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \\ n_0(\text{Fe}) = \frac{m}{M} = \frac{44,8}{56} = 0,8 \text{ mol} \end{cases} \quad -1-1$$

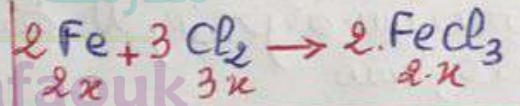
$$\text{Cl}_2 \text{ (g)} \begin{cases} V_g = 20,6 \text{ L} \\ V_M = 22,4 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1} \\ n_0(\text{Cl}_2) = \frac{V_g}{V_M} = \frac{20,6}{22,4} = 0,92 \text{ mol} \end{cases}$$

لدينا: $\frac{n_0(\text{Fe})}{2} = 0,4 \text{ mol}$ - ب

$\frac{n_0(\text{Cl}_2)}{3} = 0,306 \text{ mol}$ - ج

بما أن $\frac{n_0(\text{Fe})}{2} \neq \frac{n_0(\text{Cl}_2)}{3}$ فإن التفاعل ليس ستوكيوميتري.

د -



t=0	0	n ₁	n ₂	0
t	2x	n ₁ - 2x	n ₂ - 3x	2x
t _f	2x _f	n ₁ - 2x _f	n ₂ - 3x _f	2x _f

حساب x_m:

نفرض: n₁ - 2x_m = 0

x_m = $\frac{n_1}{2} = 0,4 \text{ mol}$

n₂ - 3x_m = 0

x_m = $\frac{n_2}{3} = 0,3 \text{ mol}$

المتفاعل المحدد (Cl₂) x_m = 0,3 mol

عند نهاية التفاعل:

n_f(Fe) = n₁ - 2x_m = 0,8 - 2x0,3

n_f(Fe) = 0,2 mol

m_f(Fe) = n_f(Fe) · M = 0,2 x 56

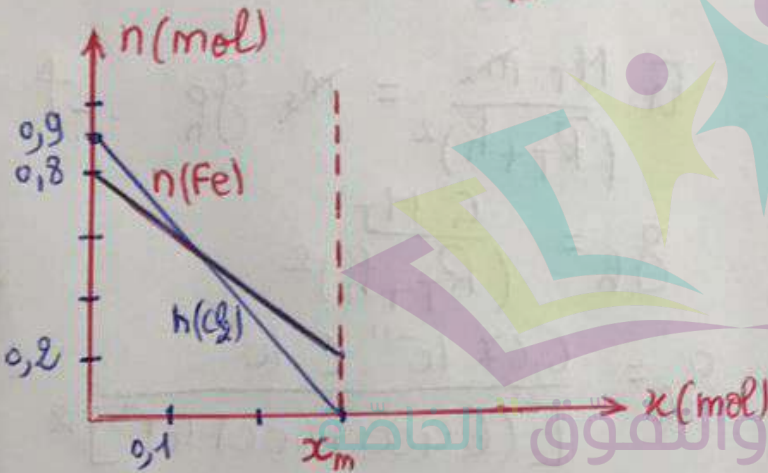
m_f(Fe) = 11,2 g

n_f(Cl₂) = 0 (محدد)

V_f(Cl₂) = 0

n_f(FeCl₃) = 2x_m = 0,6 mol

3 - المتخمين:



4 - حتى يكون التفاعل ستوكيوميتري.

$\frac{n(\text{Fe})}{2} = \frac{n(\text{Cl}_2)}{3}$

n(Cl₂) = $\frac{3}{2} n(\text{Fe})$

n(Cl₂) = $\frac{3}{2} \times 0,5$

n(Cl₂) = 0,75 mol