

Devoir de synthèse n° 1 (capter 2).

Ed 1:

1)

	Ions simples	Ions polyatomiques
Cations	$Mn^{2+}; K^{+}$	NH_4^{+}
anions	Cl^{-}	$SO_4^{2-}; PO_4^{3-}$

2)

$$q(PO_4^{3-}) = 3 \times -1,6 \cdot 10^{-19}$$
$$q(PO_4^{3-}) = -4,8 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$



في دارك... إتهنوخ علمو قرابتة إصغارك



Exercice 2:

① modèle éclaté

② a) C_2H_6O .

b) atomarité $2+6+1=9$.

c) composé (constitué d'atomes de nature différente).

③ a) c'est la masse d'une mole de molécules

b) $M(C_2H_6O) = 2 \times M(C) + 6 \times M(H) + M(O)$

$$M(C_2H_6O) = 2 \times 12 + 6 \times 1 + 16 = 46 \text{ g.mol}^{-1}$$

c) $n = \frac{m}{M} \Rightarrow m = \frac{416}{46} = 9,1 \text{ mol}$



في دارك... انتخبون علمي قرابة اصغارك

$$N (m \text{ mol}) = N_A \cdot m \text{ molecule}$$

Physique :

Ex 1 :

① La somme des intensités rentrant dans un milieu ~~est~~ égale à la somme des intensités sortant

② a)
$$I = I_1 + I_2$$

b)
$$I = I_1 + I_2$$

↓

$$I = 2I_2 + I_2 = 3I_2$$



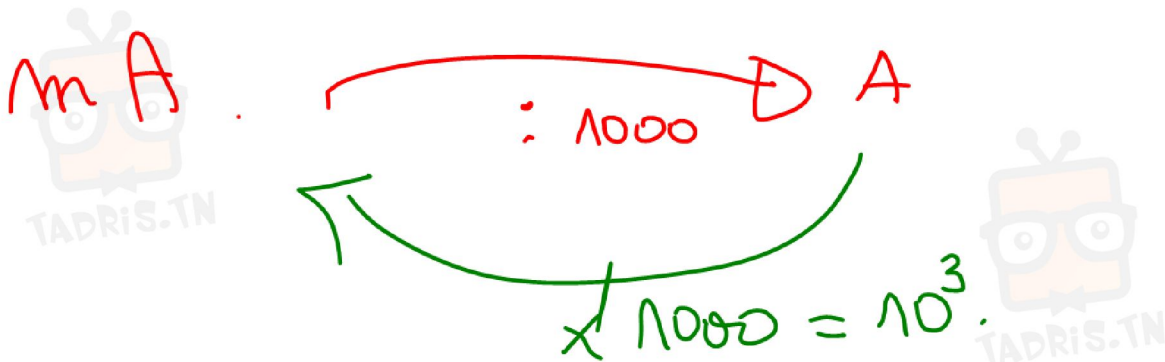
في دارك... إتهون على قرابتة إصغارك

$$b) \quad \vec{I} = \frac{\mathcal{L} \times C}{E}$$

$$L = \frac{I \times E}{C}$$

$$L = \frac{0,45 \times 100}{0,5}$$

$$L = 90.$$



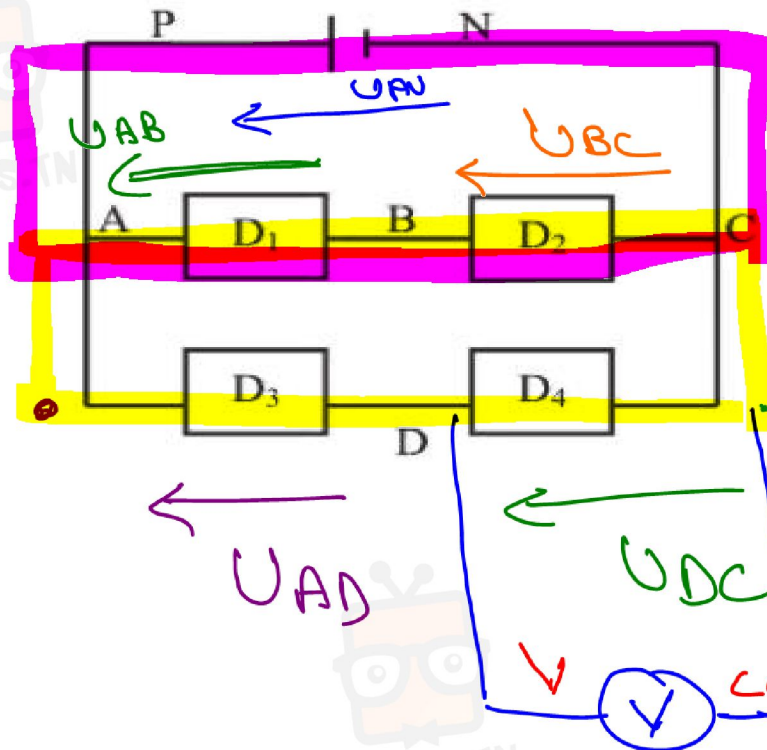
Exercice 2 :

- ① La somme algébrique des tensions dans une maille fermée est nul.



في دارك... انتهمون على قرابتة اصغارك

2)



3)a)

$$C = 10V.$$

4)

$U_{BC}?$

$$\hookrightarrow \text{PN CBA} \Rightarrow U_{PN} - U_{AB} - U_{BC} = 0$$

$$U_{BC} = U_{PN} - U_{AB}$$

$$U_{BC} = 8 - 3,2 = 4,8V.$$

$$U_{BC} = 4,8V$$



في دارك... انتهمون على قرابتة اصغارك

$U_{AD} ?$

$$-U_{AB} - U_{BC} + U_{DC} + U_{AD} = 0$$

$$U_{AD} = U_{AB} + U_{BC} - U_{DC}$$

A.N: $U_{AD} = 3,2 + 4,8 - 4,5$

$$U_{AD} = 3,5 \text{ V.}$$

5) Oui car I ne change
donc U aussi.



في دارك... إتهنوخ على قرابتة إصغارك

