

## Exercice 2:

I)

	Ions simple	Ions polyatomiques
Cations	$\dots \text{Mn}^{2+} \text{ Mg}^{2+} \dots$	$\dots \text{NH}_4^+ \dots$
Anions	$\dots \text{Cl}^- \dots$	$\dots \text{SO}_4^{2-} \dots$

⚠ cation  $\rightarrow$  ion chargé positivement

anion  $\rightarrow$  " " négativement



b)  $q = n \times (-e)$

A.N:  $q = 3 \times -1,6 \cdot 10^{-19}$

$q = -4,8 \cdot 10^{-19} \text{ C.}$



## Ex 2

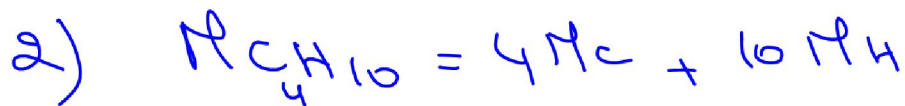


b) atomarité =  $4 + 10 = 14$

c) C'est un corps pur composé car il contient des atomes de natures différents.



في ذلك... انهم على قراية اصغارك



A.N:  $M_{C_4H_{10}} = 4 \times 12 + 10 \times 1$   
 $= 58 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

3) a)  $m \quad ? \quad m$

$$m = \frac{m}{M}$$

A.N:  $m = \frac{14,5}{58} = 0,25 \text{ mol}$

b)  $V = m \cdot V_M \Leftrightarrow m = \frac{V}{V_M}$

A.N:  $V = 0,25 \times 24 = 6 \text{ L}$



في دارك... إتهنوني على قرابتة إصغارك



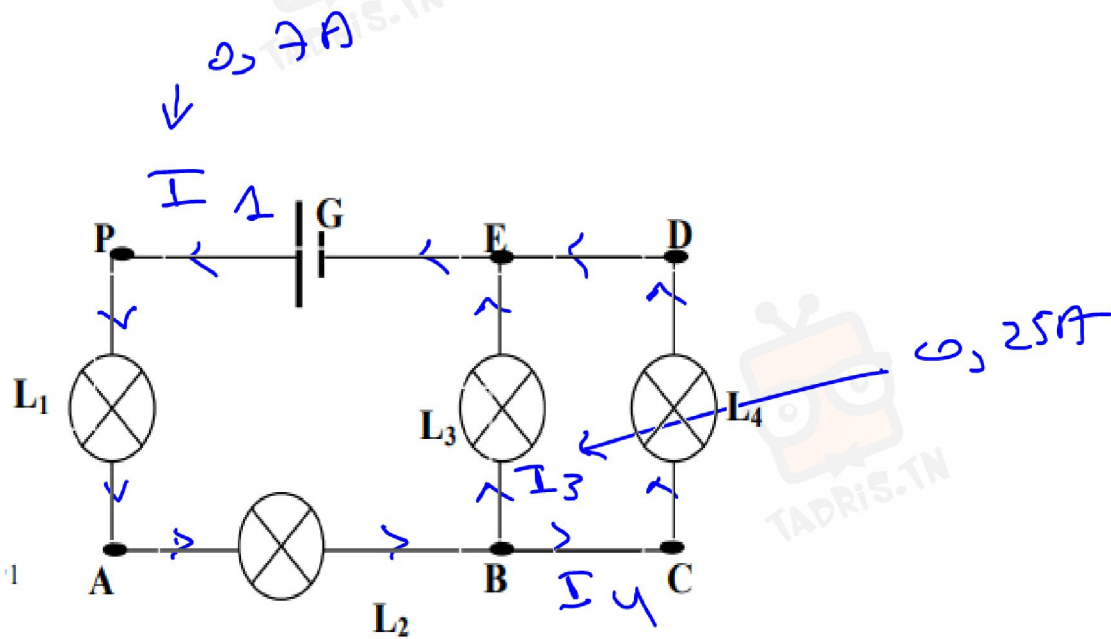
# Exercice 1

- Voltmètre
- Volt
- Ampèremètre
- Ampère.

Ex 2 :

1)

1)



في دارك... إتهنوخ على قرابتة إصغارك



2) a) 1A et 3A permettent  
de mesurer  $I_1$  car

$$I_1 = 0,7A < 1A$$

$$I_1 < 3A$$

b) 1A est mieux adaptée  
à ce mesure car  
il est plus proche de  $I_1$ .

3) appliquons la loi des noeuds

en B :  $I_1 = I_4 + I_3$

$$I_4 = I_1 - I_3$$

$$I_4 = 0,7 - 0,25 = 0,45A$$

4)  $I = \frac{Q}{t} \Rightarrow Q = I \cdot t$

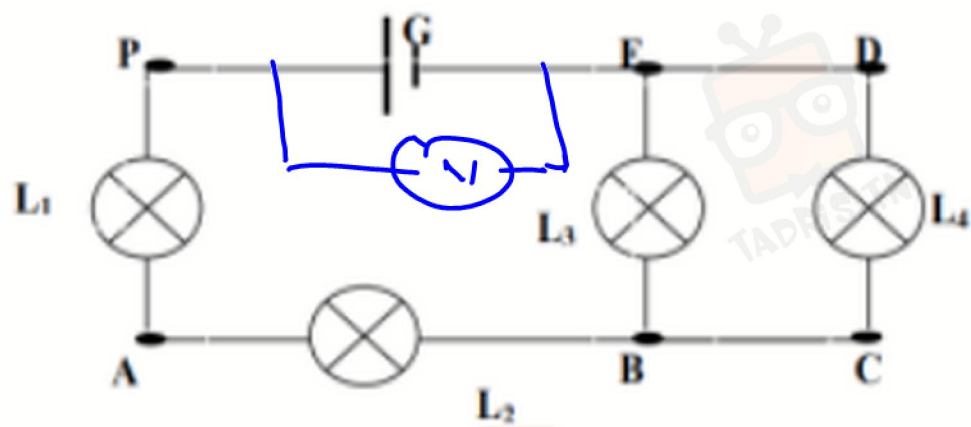
$$Q = 0,45 \times 60$$

$$Q = 27C$$

II)



في دارك... إتهون على قرابتة إصغارك



2)

$$U_{PE} = \frac{L \times C}{E}$$

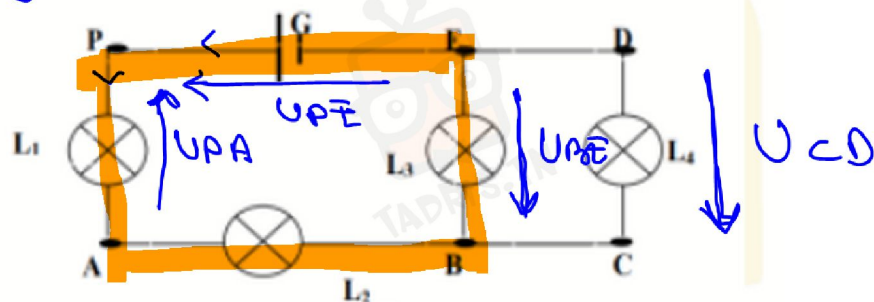
A.N.  $U_{PE} = \frac{80 \times 30}{100} = 24 \text{ V.}$

3) il ya 3 mailles :

{ ABEP  
 EBCD  
 ACDP

b)

$\mathcal{E}$



$U_{AB}$

4) a) voir cours.

b)  $U_{BE}$  ?

Dans la maille APEB :

$$U_{PE} - U_{PA} - U_{AB} - U_{BE} = 0$$

$$U_{BE} = U_{PE} - U_{PA} - U_{AB}$$

$$U_{BE} = 24 - 6 - 6 = 12V$$

c) Dans la maille EDCB

$$U_{PE} - U_{CD} = 0$$

$$U_{CD} = U_{PE} = 12V$$



في دارك... إتهنوخ على قرابتة إصغارك

