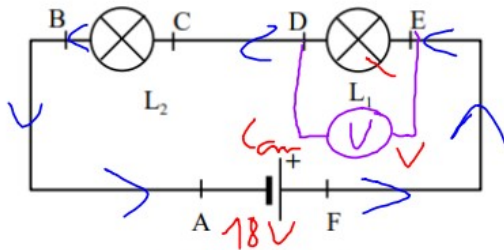


2. Applications et compléments :

a) Placer les flèches, un voltmètre pour mesurer U_{DE} , et les bornes du multimètre utilisées.



Sans faire de montage trouver les tensions manquantes :

$U_{AF} = 18 \text{ V}$ $U_{CD} = 0 \text{ V}$
 $U_{AB} = 0 \text{ V}$ $U_{DE} = 18 \text{ V} - 4,5 \text{ V} = 13,5 \text{ V}$
 $U_{BC} = 4,5 \text{ V}$ $U_{EF} = 0 \text{ V}$

On donne les valeurs nominales des lampes :

$L_1: \begin{cases} U_N = 12 \text{ V} \\ I_N = 250 \text{ mA} \end{cases}$ $L_2: \begin{cases} U_N = 12 \text{ V} \\ I_N = 0,5 \text{ A} \end{cases}$

Comment brille la lampe L_1 ? Justifier.

L1 brille trop fort

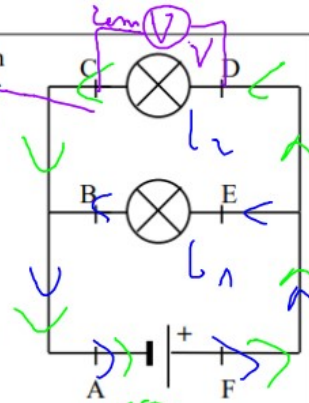
Comment brille la lampe L_2 ? Justifier.

L2 brille faiblement car elle est soumise à une tension inférieure à sa tension nom.

Essayer d'estimer l'intensité qui passe dans ce circuit.

1,25 A

b) Placer les flèches, un voltmètre pour mesurer U_{CD} , et les bornes du multimètre utilisées.



Sans faire de montage trouver les tensions manquantes :

$U_{AF} = 18 \text{ V}$ $U_{CD} = 1,8 \text{ V}$
 $U_{AB} = 0 \text{ V}$ $U_{BE} = 1,8 \text{ V}$
 $U_{BC} = 0 \text{ V}$ $U_{EF} = 0 \text{ V}$

On donne les valeurs nominales des lampes :

$L_1: \begin{cases} U_N = 12 \text{ V} \\ I_N = 250 \text{ mA} \end{cases}$ $L_2: \begin{cases} U_N = 12 \text{ V} \\ I_N = 0,5 \text{ A} \end{cases}$

Comment brille la lampe L_1 ? Justifier.

L1 et L2 sont soumise à une tension

Comment brille la lampe L_2 ? Justifier.

supérieure à leur tension nominale donc elles brillent trop fort.

Essayer d'estimer l'intensité qui sort du générateur

1,25 A

L1 est soumise à une tension supérieure à sa tension nominale.

$U_{DE} > 12 \text{ V}$

car

L2 brille faiblement car elle est soumise à une tension inférieure à sa tension nom.

1,25 A

L1 et L2 sont soumise à une tension supérieure à leur tension nominale donc elles brillent trop fort.

<https://salle15.fr>

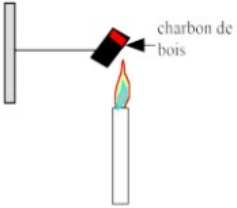

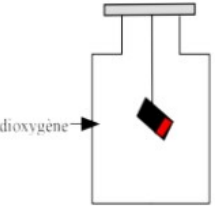
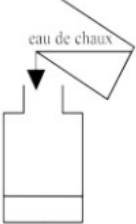
Date :

C12.2 Combustion du carbone

Nom : Prénom :
Classe Groupe Table

1. Combustion du charbon de bois.

1.1 Observations : Le charbon de bois est un solide noir qui contient essentiellement du *carbone*

	<p>Le charbon de bois</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>		<p>Test n°1</p> <p>Quand on place un verre à pied au-dessus</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>La combustion du carbone</p> <p>.....</p>
	<p>Dans le dioxygène pur, il brûle avec des</p> <p>.....</p> <p>La réaction se termine quand il n'y a plus de</p> <p>....., ou plus de</p>		<p>Test n°2</p> <p>Quand on verse</p> <p>dans le flacon, celle-ci se</p> <p>La combustion du carbone</p> <p>.....</p> <p>.....</p>

Matière organique : Atomes de C, H et O et N

