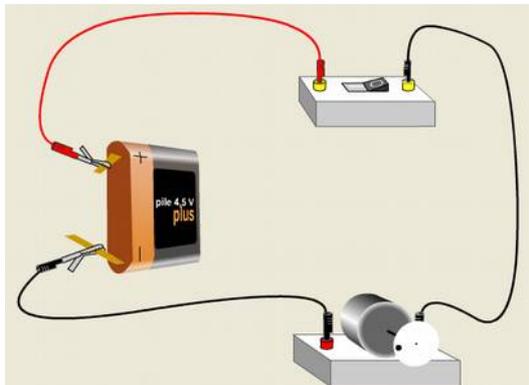
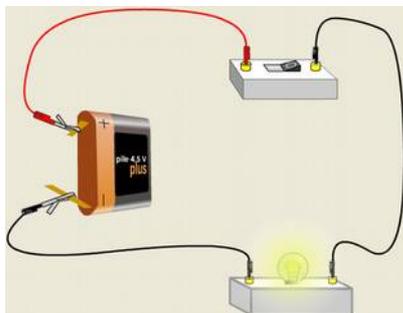


## Séance d'exercices

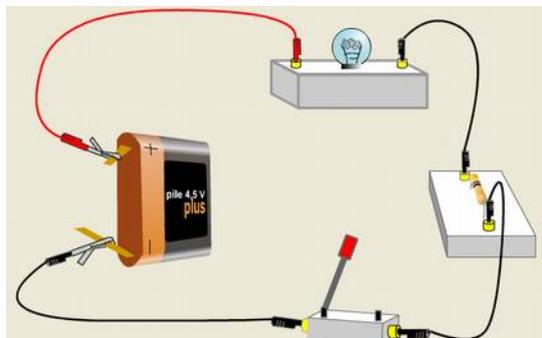
**Exercice 1 :** Dans la colonne de droite, schématiser les circuits de la colonne de gauche.



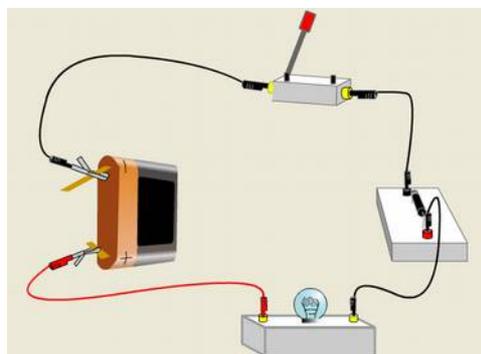
Dipôles : pile, interrupteur et moteur.



Dipôles : pile, interrupteur et lampe.



Dipôles : pile, ampoule, résistance et interrupteur.



Dipôles : pile, interrupteur, diode et ampoule.

Nom et Prénom :

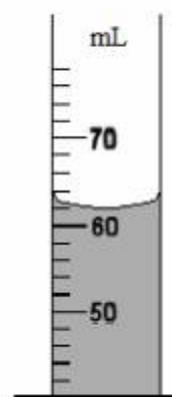
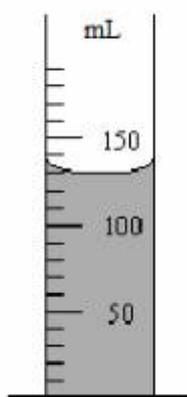
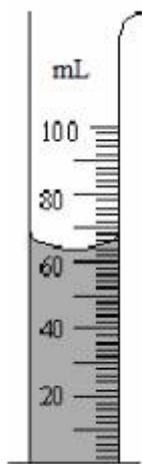
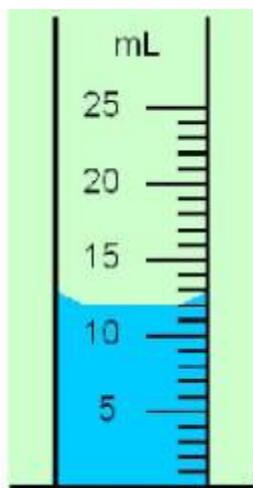
**Exercice 2 : relier la molécule à son nom**

$N_2$ •		• Dioxyde de carbone
$H_2$ •		• Dihydrogène
$CH_4$ •		• Diazote
$CO_2$ •		• Eau
$H_2O$ •		• Méthane

**Exercice 3 : quels sont les atomes qui composent les molécules suivantes ?**

Nom de la molécule (formule brute)	Atomes qui composent la molécule
Méthanetiol ( $CH_4S$ )	
Benzène ( $C_6H_6$ )	
Cyanure d'hydrogène CHN	
Dichlorométhane ( $CH_2Cl_2$ )	
Phosgène ( $COCl_2$ )	
Méthanal ( $CH_2O$ )	

**Exercice 4 : Donner les volumes de liquide que contient chaque éprouvette. On rappelle que l'incertitude est égale à la plus petite graduation de l'éprouvette.**



.....