

Cours chimie ... : .....

D) .....

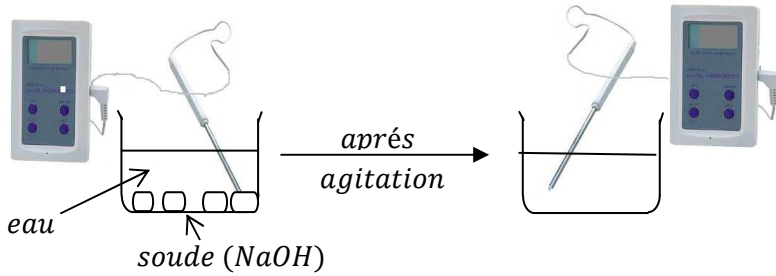
1) Propriétés physiques :

☞ La soude (hydroxyde de sodium  $NaOH$ ) est un solide blanc sous forme de pastilles ou de paillettes :

- ★ Il fixe l'humidité de l'air et se dissout dans l'eau absorbée.
- ★ Il attaque la peau et détruit les tissus vivants : On dit qu'il est caustique.

2) .....

a) Expérience et observation :

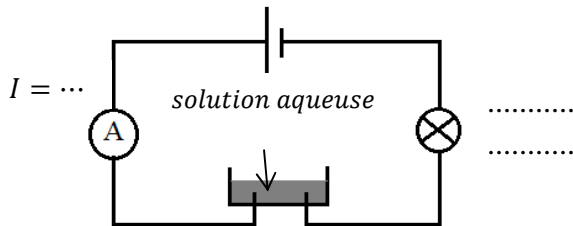


b) Conclusion :

- ★ La soude .....dans l'eau
- ★ .....de la température au cours de la dissolution : Elle est dite .....

3) .....

a) Expérience et observation :

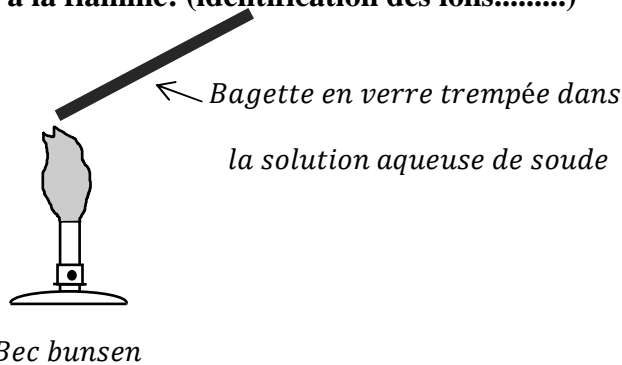


b) Conclusion :

- ★ La solution aqueuse d'hydroxyde de sodium.....
- le courant électrique, elle contient donc .....
- ⇒ La soude est un.....

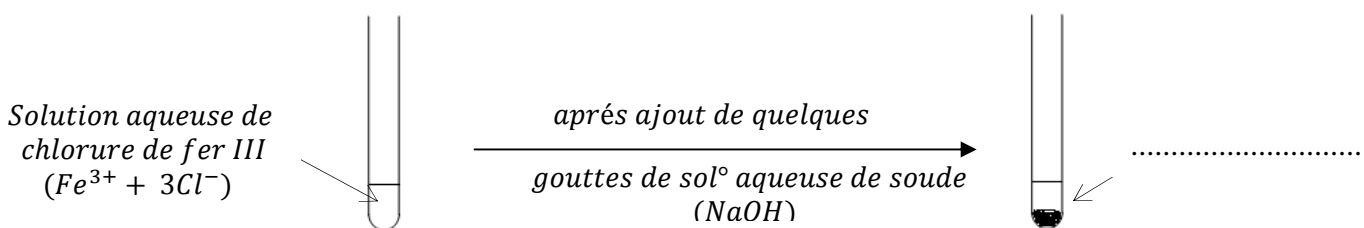
4) .....

🚦 Test à la flamme: (identification des ions.....)



- ★ La flamme prend une teinte.....
- ⇒ La solution aqueuse d'hydroxyde de sodium contient donc .....

🚦 Réactions avec les ions  $Fe^{3+}$  : (identification des ions.....)

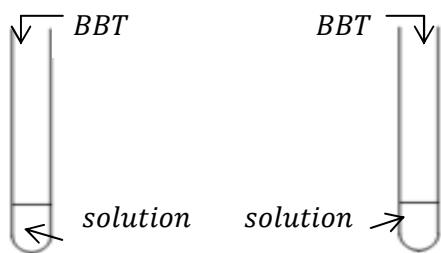


- ★ Equation de précipitation : .....
- ⇒ La solution aqueuse d'hydroxyde de sodium ( $NaOH$ ) contient donc .....

★ **Conclusion** : Les ions.....et .....sont issus de la dissociation ionique de l'hydroxyde de sodium sous l'action de l'eau :.....

II) .....

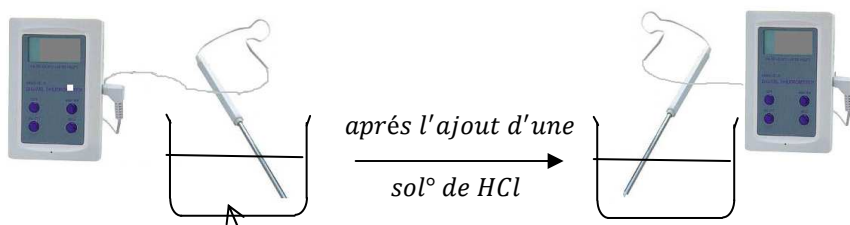
1) .....



★ Le BBT vire.....avec la solution de ( $NaOH$ ), et .....avec la solution de ( $NaCl$ )  
 ⇒ Donc se sont les ions.....qui font virer le BBT.....

2) .....

a) **Expérience et observation** :



solution aqueuse de  $NaOH$  + BBT

On observe :

- ★ .....de la température au cours de la réaction : Elle est dite .....
- ★ Virage de l'indicateur colore BBT du .....au .....

b) **Interprétation** :

★ Le virage du BBT du .....au .....prouve que les ions hydroxydes  $OH^-$  apportés par la solution d'hydroxyde de sodium .....

★ Equation de la réaction : .....

🚩 **Remarque** : Si on fait la vaporisation totale de l'eau de la solution obtenue, ..... apparaissent : Il s'agit du.....

III) **Généralisation** :

★ **Définition d'une base** : Un acide est un.....qui s'ionise dans l'eau avec formation d'ions .....

★ La présence d'ions .....confère à la solution aqueuse d'acide les propriétés suivantes :

- Virage du BBT au.....
- Action sur les ions  $Fe^{3+}$  avec formation .....
- Action sur les acides avec formation du.....

IV) **Application** :

🚩 Exemples de bases et leurs équations d'ionisation dans l'eau :

★ Hydroxyde potassium ( $KOH$ ) :.....

★ Ammoniac ( $NH_3$ ) :.....

★ Méthylamine ( $CH_3NH_2$ ) :.....