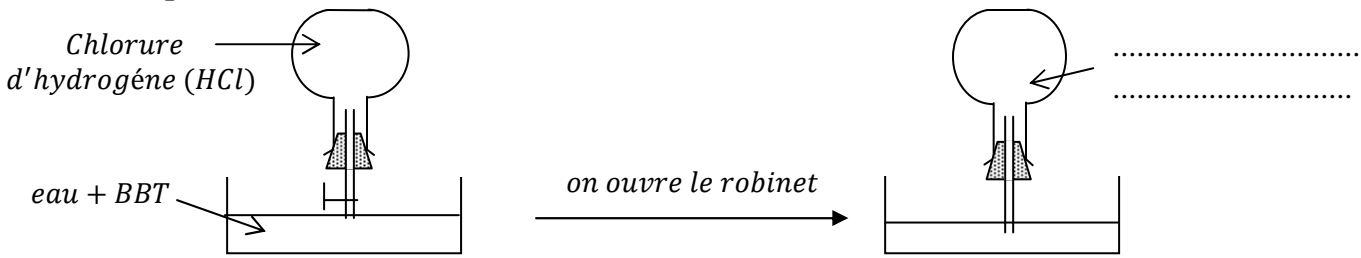


Cours chimie ... :

I)

1) Expérience et observation :



2) Interprétation :

★ Au contact de l'eau, le chlorure d'hydrogène (HCl)dans l'eau. Cette dissolution de gaz (HCl) provoque la créationdans le ballon, ce qui cause de l'eau.

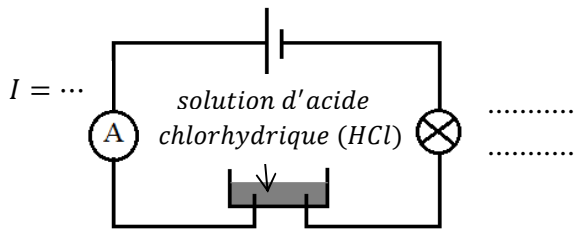
3) Conclusion :

- ★ Le chlorure d'hydrogène estdans l'eau.
- ★ La solution obtenue est appelée.....

II)

1)

a) Expérience et observation :

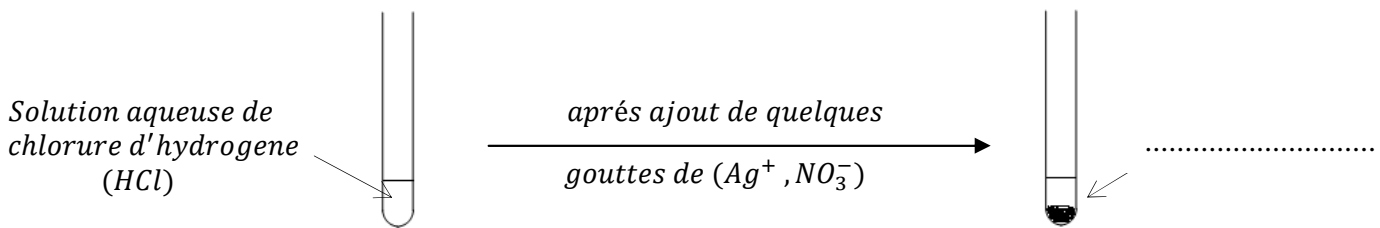


b) Conclusion :

- ★ La solution de chlorure d'hydrogène..... le courant électrique, elle contient donc
- ⇒ Le chlorure d'hydrogène est un.....

2)

🚩 Test au nitrate d'argent $AgNO_3$:



⇒ La solution aqueuse d'acide chlorhydrique (HCl) contient donc

- ★ Equation d'ionisation de l'acide chlorhydrique (HCl) dans l'eau :
- ★ L'ionisation de (HCl) dans l'eau est pratiquement..... : (HCl) est un électrolyte.....

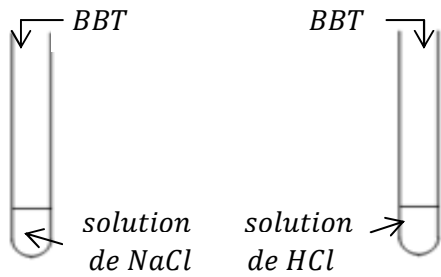
🚩 **Remarque :** Les ions H^+ et Cl^- formés sont entourés par des molécules d'eau : On dit qu'ils sont.....

- L'ion H^+ hydraté peut être représenté par....., alors l'équation de la réaction d'ionisation de (HCl) dans l'eau peut s'écrire :

III)

1)

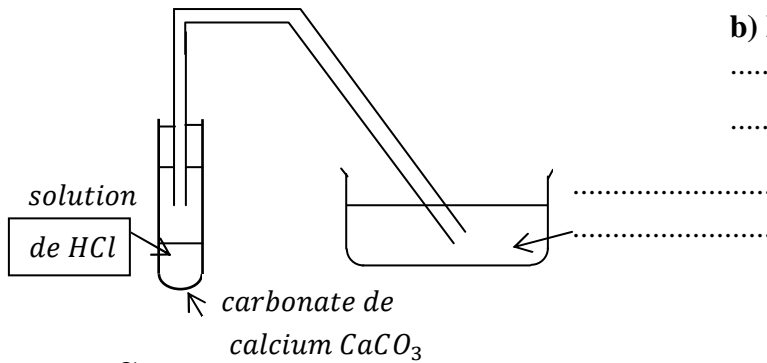
☞ Le BBT est un composé qui change de couleur suivant la nature de la solution dans laquelle il est introduit : il s'agit d'un.....



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

2)

a) Expérience et observation :

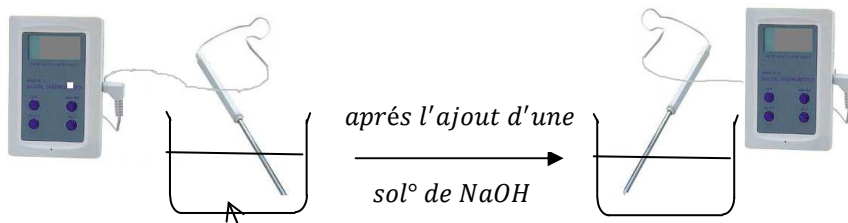


b) Interprétation :

.....

3)

a) Expérience et observation :



On observe :

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

solution aqueuse de HCl + BBT

b) Interprétation :

★ Le virage du BBT duauprouve que les ions hydronium H_3O^+ apportés par la solution d'acide chlorhydrique

★ Equation de la réaction :

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

IV) Généralisation :

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

★ La présence d'ionsconfère à la solution aqueuse d'acide les propriétés suivantes :

- Virage du BBT au.....
- Action sur le carbonate de calcium $CaCO_3$ avec.....
- Action sur les hydroxydes métalliques tel que $NaOH$, KOH avec formation du.....