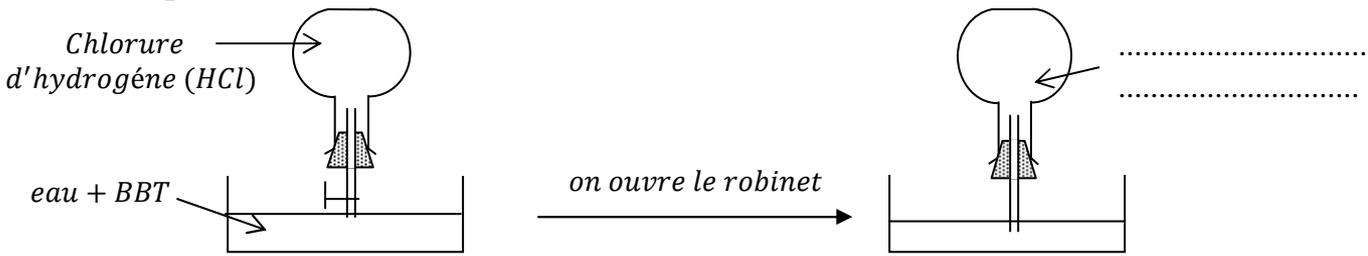


**Cours chimie ... :** .....

**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 création .....dans le ballon, ce qui cause ..... de l'eau.

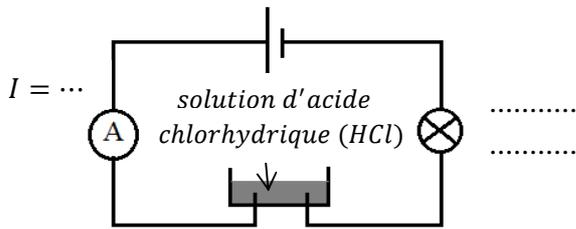
**3) Conclusion :**

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

**II) .....**

**1) .....**

**a) Expérience et observation :**

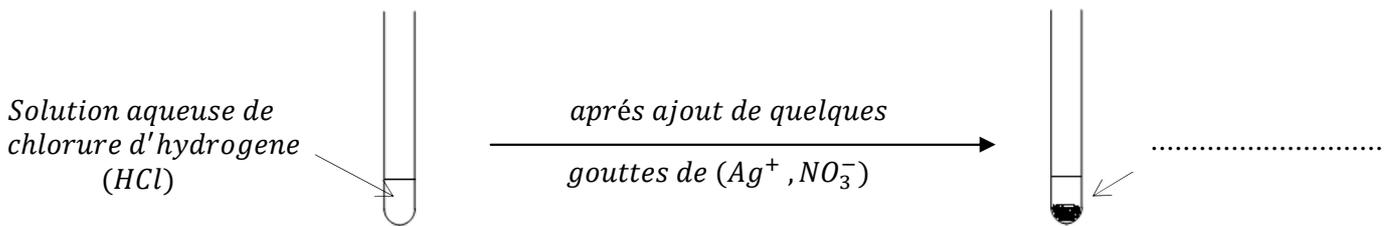


**b) Conclusion :**

- ★ 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.....

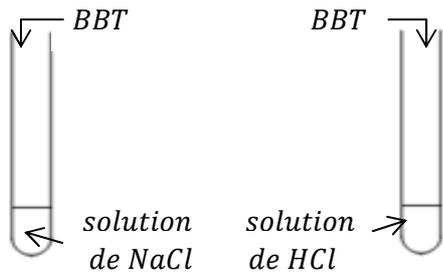
🚫 **Remarque :** Les ions  $H^+$  et  $Cl^-$  formés sont entourés par des molécules d'eau : On dit qu'ils sont.....

- 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) .....**

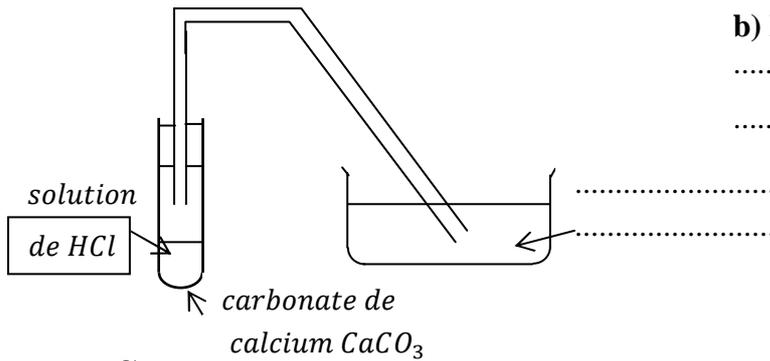
☞ Le BBT est un composé qui change de couleur suivant la nature de la solution dans laquelle il est introduit : il s'agit d'un.....



★ 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 :**

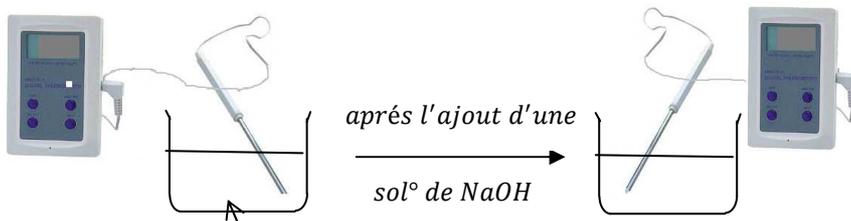


**b) Interprétation :**

.....  
 .....

3) .....

**a) Expérience et observation :**



On observe :

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

solution aqueuse de HCl + BBT

**b) Interprétation :**

★ Le virage du BBT du .....au .....prouve 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'ions .....confère 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.....