

**ACTIVITE 1 : QU'EST-CE QUI EST RESPONSABLE DU pH ?**

1 - Expérience.

		pH
	Eau minérale seule	
1	Eau minérale + 1 mL de solution d'acide chlorhydrique	
2	Eau minérale + 2 mL de solution d'acide chlorhydrique	
3	Eau minérale + 1 pincée de chlorure de sodium	
4	Eau minérale + 2 pincées de chlorure de sodium	
5	Eau minérale + 1 mL de solution d'hydroxyde de sodium	
6	Eau minérale + 2 mL de solution d'hydroxyde de sodium	

2 - Interprétation :

- Ions présents dans les solutions utilisées :

	Solution aqueuse d'acide chlorhydrique		Solution aqueuse de chlorure de sodium		Solution aqueuse d'hydroxyde de sodium	
Formules des ions présents	H <sup>+</sup>	Cl <sup>-</sup>	Na <sup>+</sup>	Cl <sup>-</sup>	Na <sup>+</sup>	OH <sup>-</sup>
Noms des ions	.....	.....	.....	.....	.....	.....

- Sachant qu'une solution d'acide chlorhydrique est obtenue par dissolution dans l'eau de chlorure d'hydrogène, compléter le tableau ci-dessous.

Ions ajoutés	Comment varie le pH ?	Comment devient la solution ?	Quel est l'ion responsable de cette variation ?
En (1) et (2) :			
En (3) et (4) :			
En (5) et (6) :			



## Conclusion :

- L'ion responsable du caractère acide d'une solution est l'ion ..... que l'on peut représenter par la formule chimique .....

- L'ion responsable du caractère basique d'une solution est l'ion ..... que l'on peut représenter par la formule chimique .....

Remarque :

- L'acide chlorhydrique contient des ions hydrogène  $H^+$  et des ions chlorure  $Cl^-$ .
- L'hydroxyde de sodium (soude) contient des ions hydroxyde  $OH^-$  et des ions sodium  $Na^+$ .

## Conclusion :

- L'ion responsable du caractère acide d'une solution est l'ion ..... que l'on peut représenter par la formule chimique .....

- L'ion responsable du caractère basique d'une solution est l'ion ..... que l'on peut représenter par la formule chimique .....

Remarque :

- L'acide chlorhydrique contient des ions hydrogène  $H^+$  et des ions chlorure  $Cl^-$ .
- L'hydroxyde de sodium (soude) contient des ions hydroxyde  $OH^-$  et des ions sodium  $Na^+$ .

## Conclusion :

- L'ion responsable du caractère acide d'une solution est l'ion ..... que l'on peut représenter par la formule chimique .....

- L'ion responsable du caractère basique d'une solution est l'ion ..... que l'on peut représenter par la formule chimique .....

Remarque :

- L'acide chlorhydrique contient des ions hydrogène  $H^+$  et des ions chlorure  $Cl^-$ .
- L'hydroxyde de sodium (soude) contient des ions hydroxyde  $OH^-$  et des ions sodium  $Na^+$ .