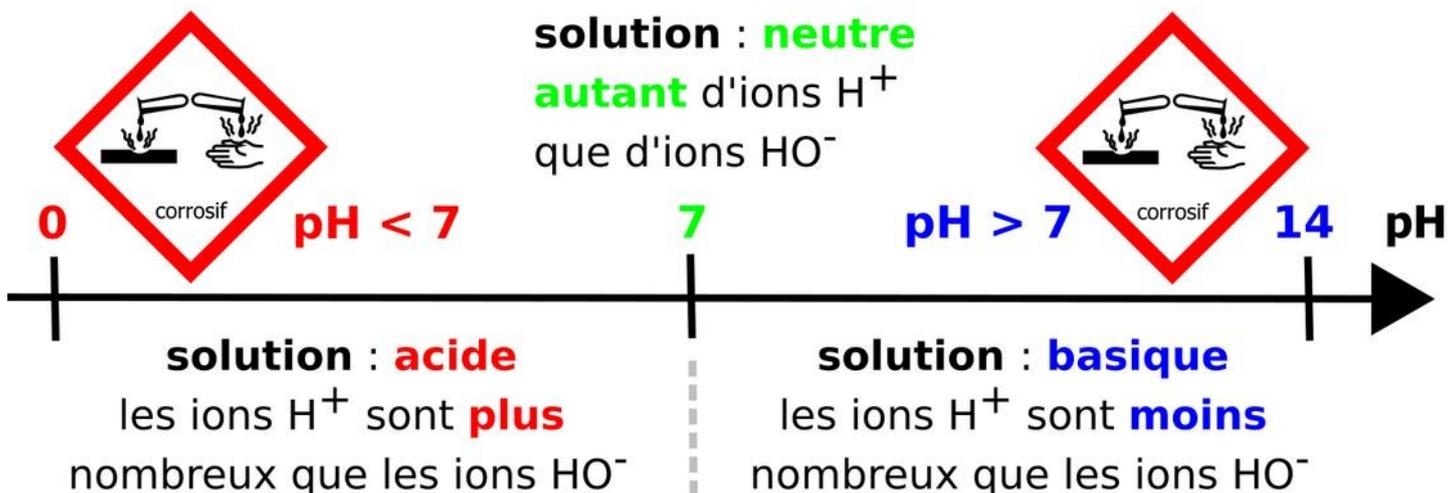


## Synthèse PC5-A1 : Le pH des solutions aqueuses

- $H^+$  : ion hydrogène responsable de l'acidité.
- $HO^-$  : ion hydroxyde responsable de la basicité.



**Attention !!!!** Les produits fortement acide ( pH proche de 0 ) ou fortement basique ( pH proche de 14 ), sont fortement corrosifs et doivent être manipulés en respectant des règles de sécurité.

## Test de reconnaissance d'ions

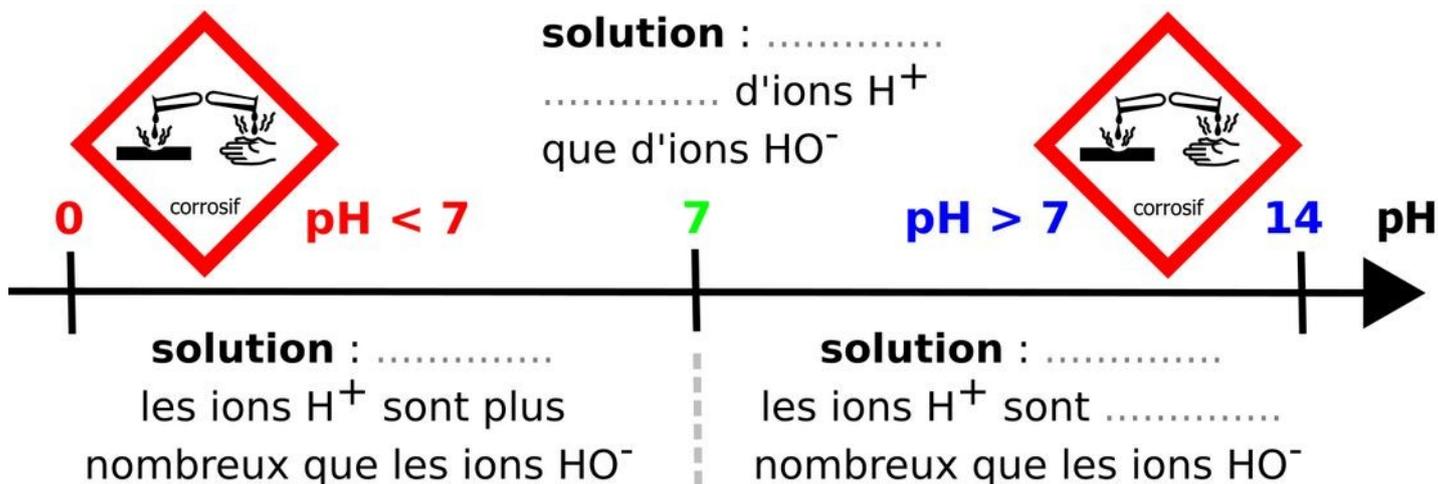
L'apparition d'un changement de couleur (transformation chimique) lors de l'utilisation d'une solution test traduit la présence de l'ion recherché dans la solution.

Ions recherchés Formule chimique	<b>cuiivre II</b> $Cu^{2+}$	<b>fer II</b> $Fe^{2+}$	<b>fer III</b> $Fe^{3+}$	<b>zinc</b> $Zn^{2+}$	<b>Chlorure</b> $Cl^-$	<b>sulfate</b> $SO_4^{2-}$
Solution test	Hydroxyde de sodium	Hydroxyde de sodium	Hydroxyde de sodium	Hydroxyde de sodium	Nitrate d'argent	Chlorure de baryum
Résultat du test positif.						
Précipité de couleur	bleu	vert	orange-rouille	blanc	blanc qui noircit à la lumière	blanc

<https://www.youtube.com/watch?v=Odg-8SXqOpo>

## Synthèse PC5-A1 : Le pH des solutions aqueuses

- $H^+$  : ion hydrogène responsable de l'acidité.
- $HO^-$  : ion hydroxyde responsable de la basicité.



**Attention !!!!** Les produits fortement acide ( pH proche de ..... ) ou fortement basique ( pH proche de ..... ), sont fortement corrosifs et doivent être manipulés en respectant des règles de sécurité.

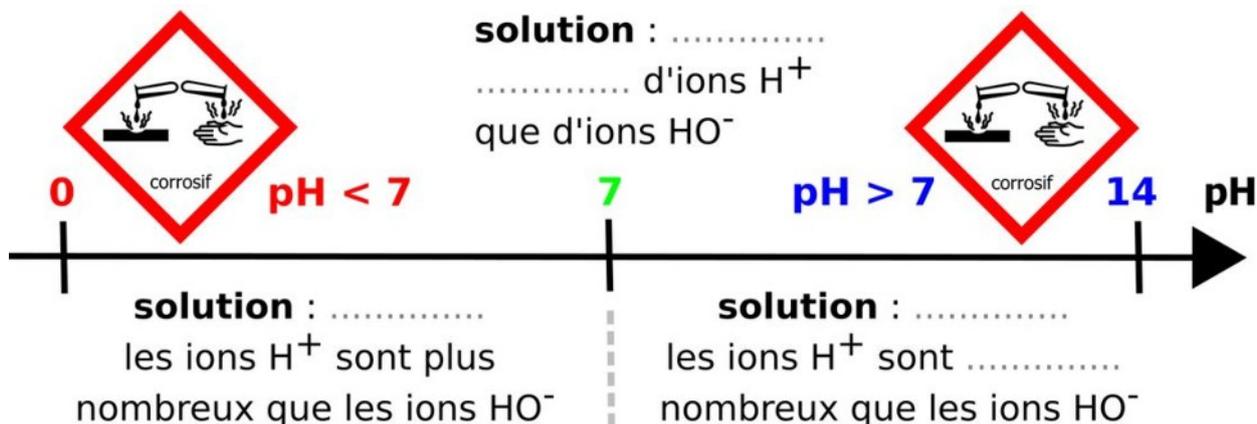
### Test de reconnaissance d'ions : voir PC1-A4

L'apparition d'un changement de couleur (transformation chimique) lors de l'utilisation d'une solution test traduit la présence de l'ion recherché dans la solution.

Ions recherchés Formule chimique	<b>cuiivre II</b> $Cu^{2+}$	<b>fer II</b> $Fe^{2+}$	<b>fer III</b> $Fe^{3+}$	<b>zinc</b> $Zn^{2+}$	<b>Chlorure</b> $Cl^-$	<b>sulfate</b> $SO_4^{2-}$
Solution test	Hydroxyde de sodium	Hydroxyde de sodium	Hydroxyde de sodium	Hydroxyde de sodium	Nitrate d'argent	Chlorure de baryum
Résultat du test positif.						
Précipité de couleur	bleu	vert	orange-rouille	blanc	blanc qui noircit à la lumière	blanc

<https://www.youtube.com/watch?v=Odg-8SXqOpo>

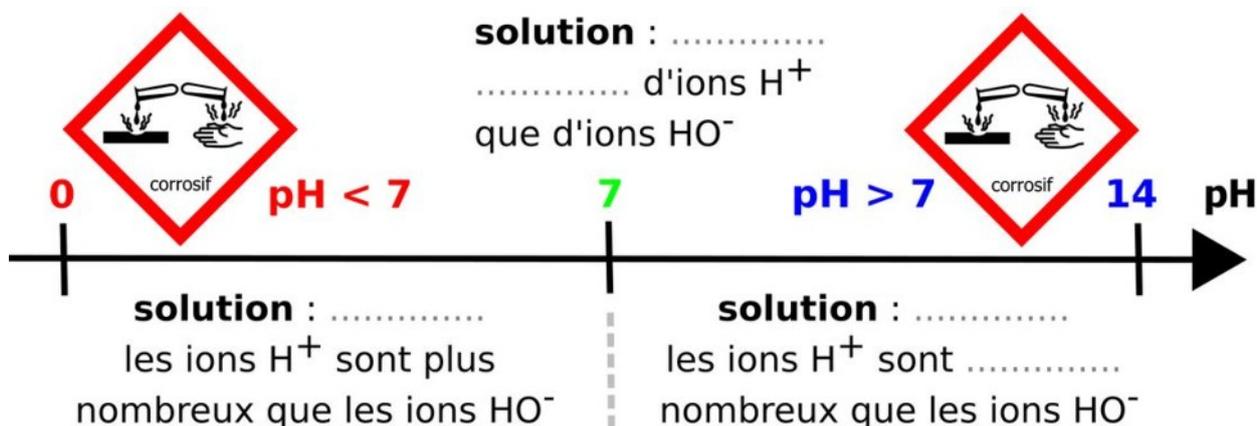
- $H^+$  : ion hydrogène responsable de l'acidité.
- $HO^-$  : ion hydroxyde responsable de la basicité.



**Attention !!** Les produits fortement acide ( pH proche de ..... ), ou fortement basique ( pH proche de ..... ), sont fortement corrosifs et doivent être manipulés en respectant des règles de sécurité.

**Test de reconnaissance d'ions :** voir **PC1-A4**

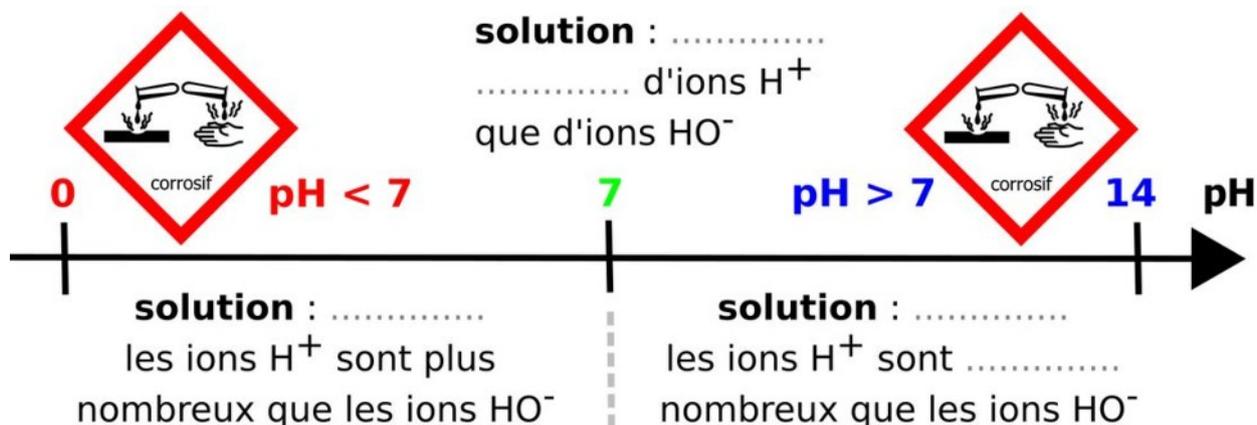
- $H^+$  : ion hydrogène responsable de l'acidité.
- $HO^-$  : ion hydroxyde responsable de la basicité.



**Attention !!** Les produits fortement acide ( pH proche de ..... ), ou fortement basique ( pH proche de ..... ), sont fortement corrosifs et doivent être manipulés en respectant des règles de sécurité.

**Test de reconnaissance d'ions :** voir **PC1-A4**

- $H^+$  : ion hydrogène responsable de l'acidité.
- $HO^-$  : ion hydroxyde responsable de la basicité.



**Attention !!** Les produits fortement acide ( pH proche de ..... ), ou fortement basique ( pH proche de ..... ), sont fortement corrosifs et doivent être manipulés en respectant des règles de sécurité.

**Test de reconnaissance d'ions :** voir **PC1-A4**