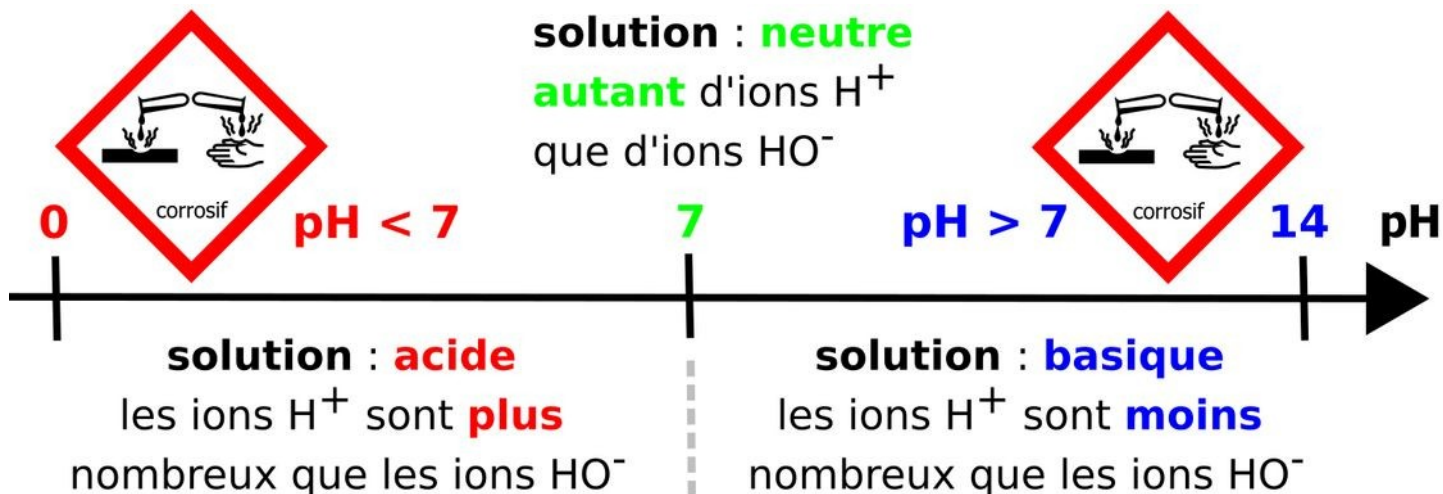


Synthèse PC5-A1 : Le pH des solutions aqueuses

- 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

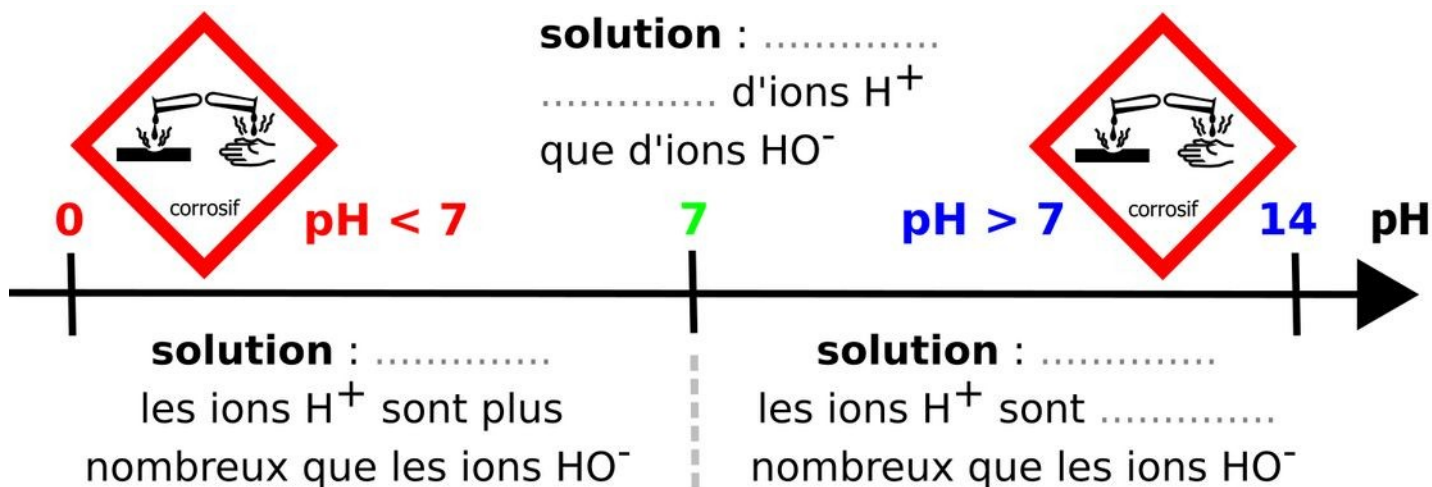
L'apparition d'un changement de couleur (transformation chimique) lors de l'utilisation d'une solution test traduit la présence de l'ion recherché dans la solution.

Ions recherchés Formule chimique	cuiivre II Cu^{2+}	fer II Fe^{2+}	fer III Fe^{3+}	zinc Zn^{2+}	Chlorure Cl^-	sulfate 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.

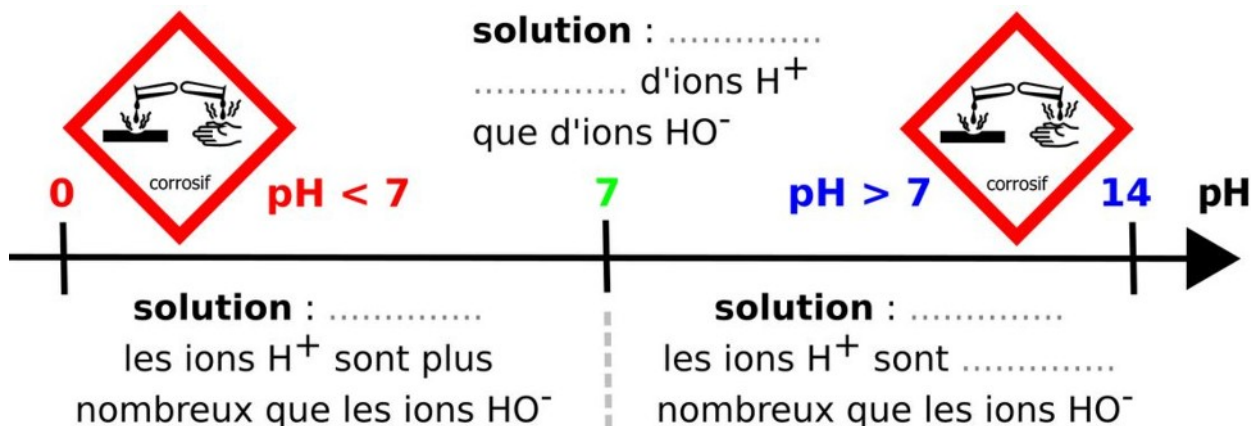
Test de reconnaissance d'ions : voir PC1-A4

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	cuiivre II Cu^{2+}	fer II Fe^{2+}	fer III Fe^{3+}	zinc Zn^{2+}	Chlorure Cl^-	sulfate 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>

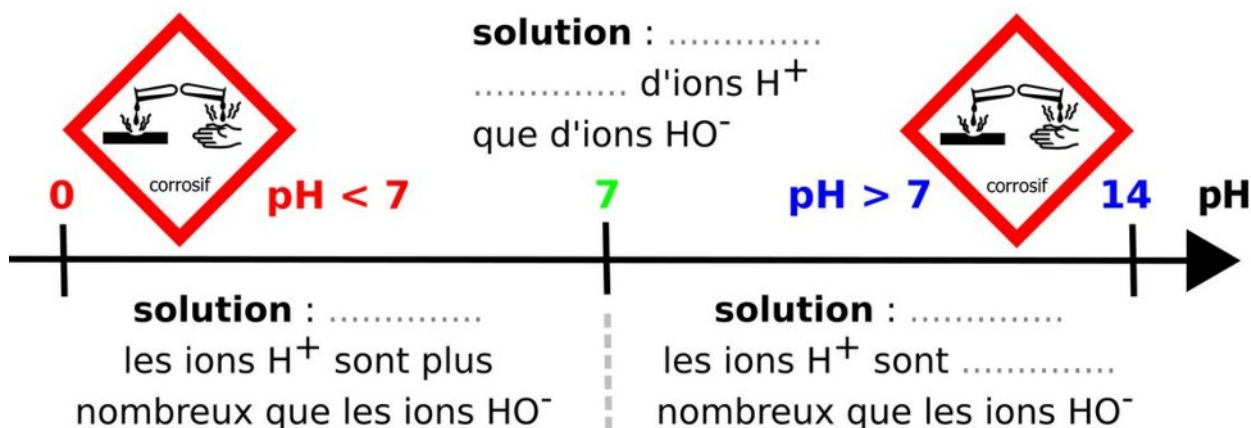
- H^+ : ion hydrogène responsable de l'acidité.
- HO^- : ion hydroxyde responsable de la basicité.



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**

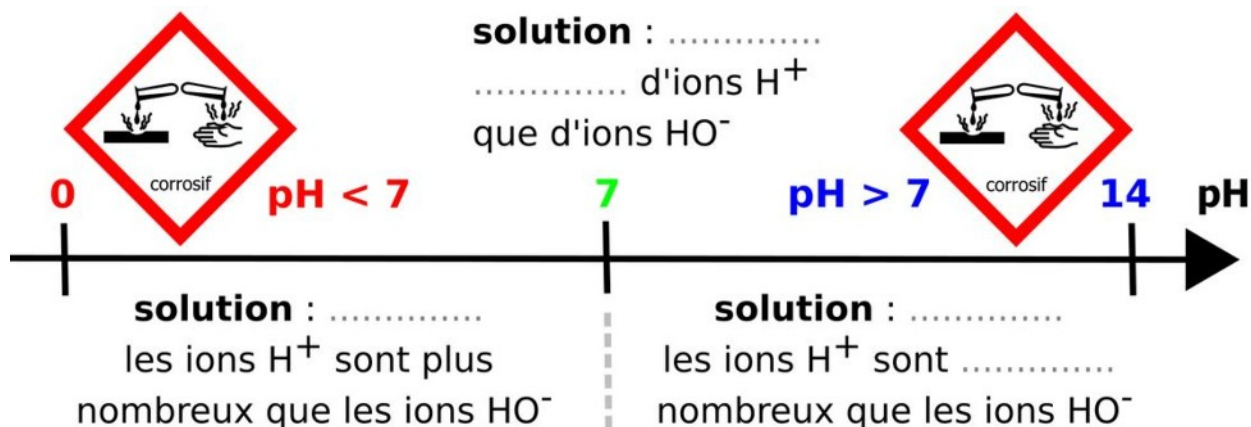
- H^+ : ion hydrogène responsable de l'acidité.
- HO^- : ion hydroxyde responsable de la basicité.



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**