

PH d'une solution aqueuse

L'acidité et sa mesure en solution aqueuse

L'échelle de **pH** est comprise entre 0 et 14. Une **solution** dont le **pH** est compris entre 0 et 7 est acide, si le **pH** est entre 7 et 14, la **solution** est basique.

Qu'est-ce que le pH d'une solution aqueuse ?

Il représente la mesure de l'acidité ou de l'alcalinité en chimie d'une **solution** ou d'un milieu. Plus précisément, le **pH** mesure la concentration d'une **solution aqueuse** en ions oxonium H_3O^+ .

Quel est le pH d'une solution aqueuse de NaCl ?

Re : **pH d'une solution**

Petite rectification : **NaCl** donne dans l'eau : Na^+ et Cl^- : association d'un acide négligeable et d'une base négligeable donc le **pH est** d'environ 7. **HCl** en **solution est** un acide fort donc cela sera le **pH** le plus bas pour cette **solution** donc 2. **NaOH est** une base forte donc **pH** le plus haut : 12.

C'est quoi le pH de l'eau ?

pH est l'acronyme de « potentiel d'hydrogène » puisque le **pH** mesure la concentration en ions hydrogène qui représente l'acidité de l'**eau**. L'échelle du **pH est** comprise entre 0 et 14.

C'est quoi le pH d'un aliment ?

Les produits alimentaires ont un **pH** compris entre 2 et 7. La valeur du **pH d'un aliment** ou d'une préparation influe sur sa conservation car les bactéries pathogènes ne se développent pas dans un milieu dont le **pH** est inférieur à 4,5.

Quel est le pH du bicarbonate de soude ?

Le **pH du bicarbonate est** de 8,4. L'eau présente un **pH** de 7 et **est** donc neutre, au-dessus de 7 le produit devient alcalin. Le **Bicarbonate est** donc légèrement alcalin et neutralise les effets de l'acidité.