

SEQUENCE 03: ACIDES ET BASES



Interpréter la valeur du pH

**EVIAN EST UNE EAU MINÉRALE NATURELLE,
RECONNUE FAVORABLE À LA SANTÉ
PAR L'ACADÉMIE NATIONALE DE MÉDECINE.**

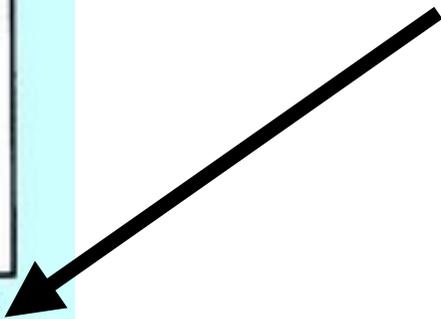
La minéralisation constante et équilibrée de l'eau minérale naturelle d'Evian présente les caractéristiques suivantes (en mg/l):

Calcium	78	Bicarbonates	357
Magnésium	24	Sulfates	10
Sodium	5	Chlorures	4,5
Potassium	1	Nitrates	3,8
Silice			13,5

Résidu sec à 180°C: 309mg/l - pH : 7,2
Source Cachat - S.A.E.M.E. 74500 Evian

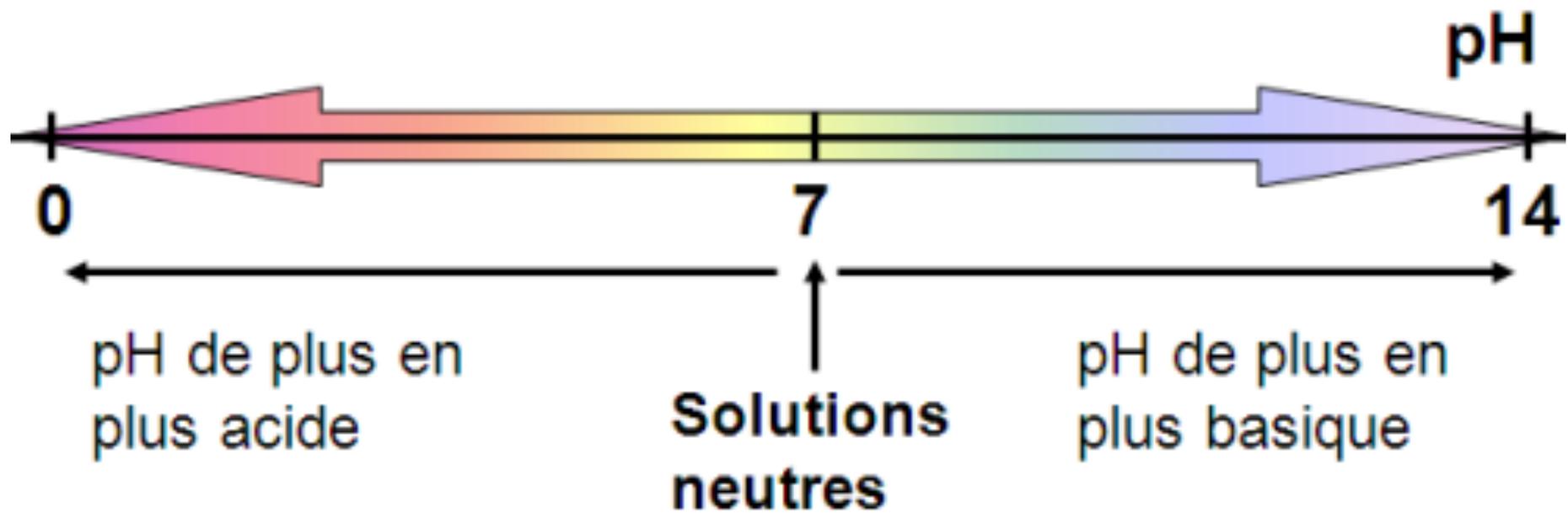
**L'eau d'Evian est recommandée
pour l'alimentation du bébé.**

pH=7,2

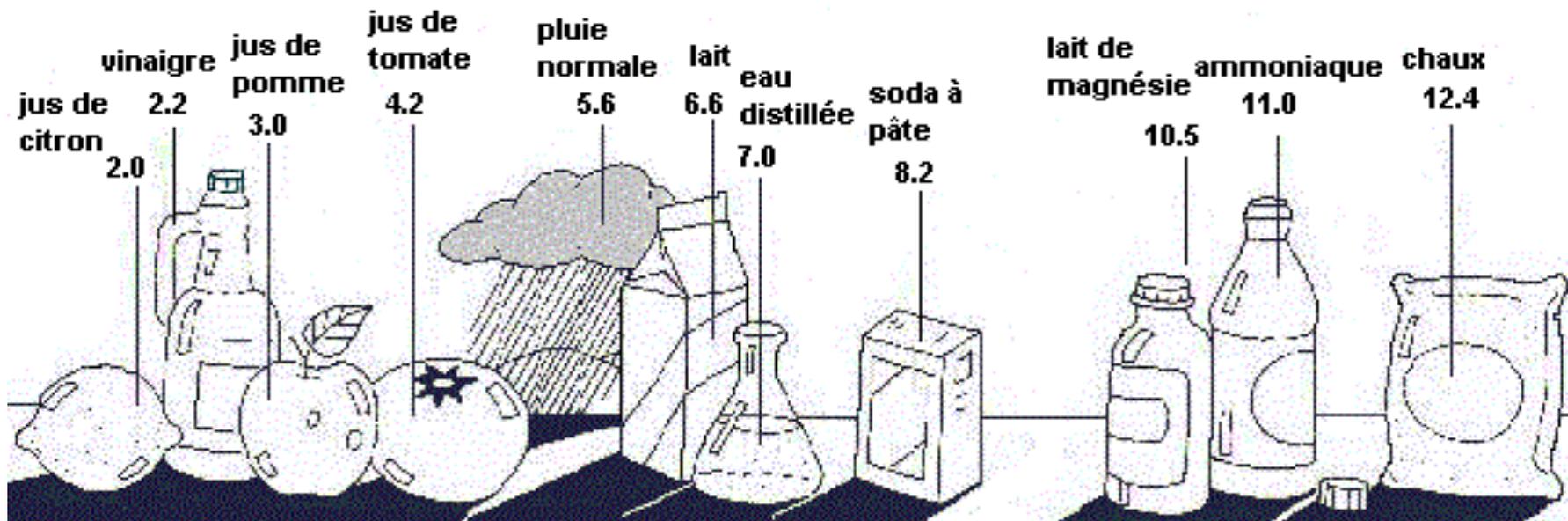


Le pH* indique si la solution est acide, basique ou neutre. C'est une grandeur sans unité

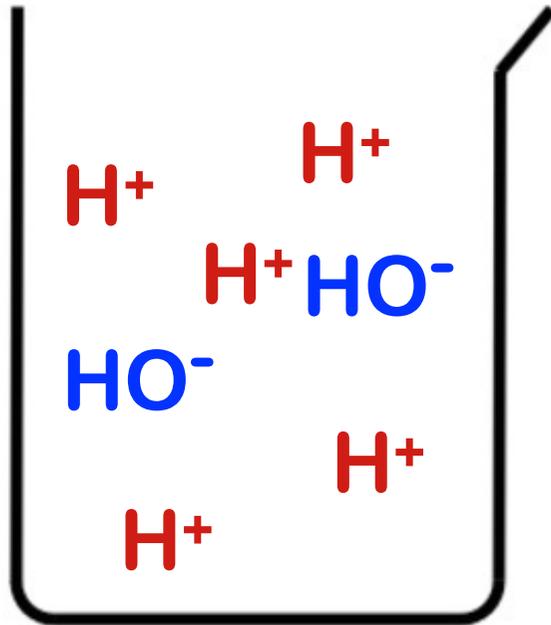
***pH: potentiel hydrogène**



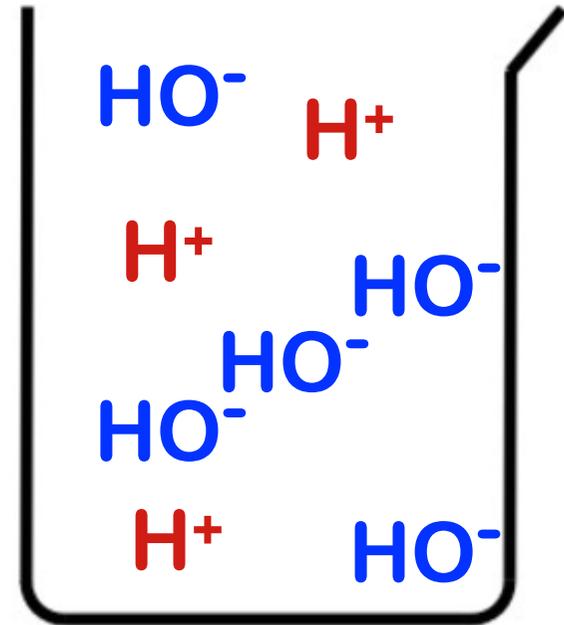
Exemples de valeurs de pH



La valeur du pH d'une solution est reliée à la quantité d'ions HO^- et H^+



Solution acide



Solution basique

Pour ramener la valeur du pH d'une solution autour de $\text{pH}=7$, on dilue avec de l'eau distillée

La réaction chimique entre un acide et une base



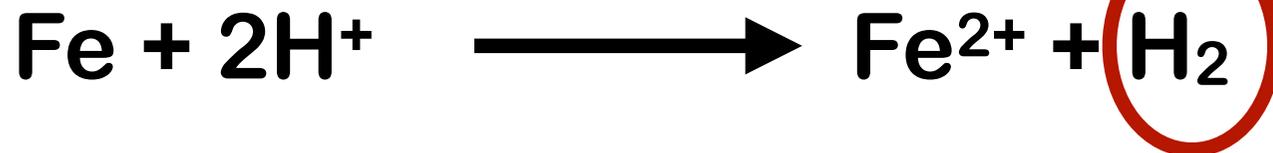
L'ion hydrogène s'est combiné avec l'ion hydroxyde pour former une molécule d'eau

Le pH de la solution obtenue est proche de 7, si les réactifs ont été introduits en quantité égale.

La réaction chimique entre un acide et le fer



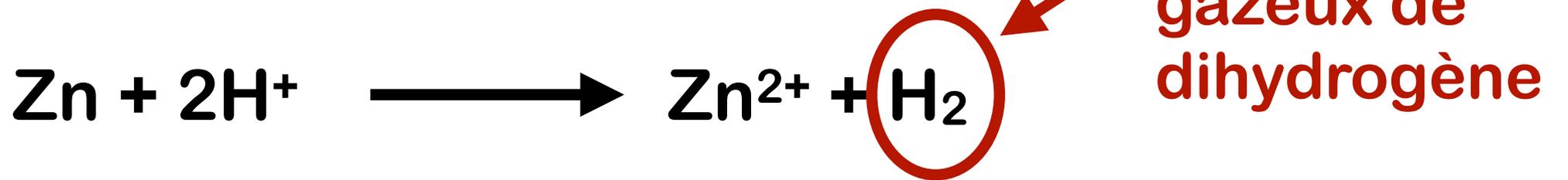
+



Dégagement gazeux de dihydrogène

Le métal fer est dégradé par l'acide

La réaction chimique entre un acide et le zinc



Le métal zinc est dégradé par l'acide