

Sécurité des produits ménagers acides ou basiques

Thème du programme : Prévenir et sécuriser					
Savoirs	Exercices	A	EA	NA	
Connaitre la relation $[H_3O^+] = 10^{-pH}$ Connaitre les définitions d'un acide et d'une base. Connaitre la relation du produit ionique de l'eau.					
Savoir-faire	Exercices	A	EA	NA	
Savoir donner la nature d'une solution : acide, neutre, basique. Savoir mesurer le pH de solutions aqueuses et les classer selon leur acidité. Utiliser $[H_3O^+] = 10^{-pH}$. Savoir écrire une réaction acido-basique à partir des couples donnés. Savoir neutraliser une solution aqueuse acide ou basique.					

Sécurité des produits ménagers acides ou basiques

Thème du programme : Prévenir et sécuriser					
Savoirs	Exercices	A	EA	NA	
Connaitre la relation $[H_3O^+] = 10^{-pH}$ Connaitre les définitions d'un acide et d'une base. Connaitre la relation du produit ionique de l'eau.					
Savoir-faire	Exercices	A	EA	NA	
Savoir donner la nature d'une solution : acide, neutre, basique. Savoir mesurer le pH de solutions aqueuses et les classer selon leur acidité. Utiliser $[H_3O^+] = 10^{-pH}$. Savoir écrire une réaction acido-basique à partir des couples donnés. Savoir neutraliser une solution aqueuse acide ou basique.					