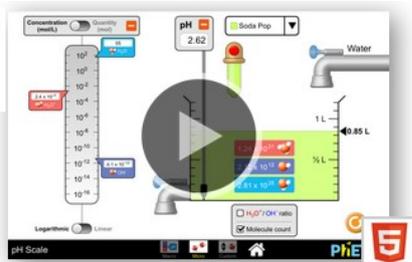


Fiche N°9-1-2

## Echelle-pH (Simulation)

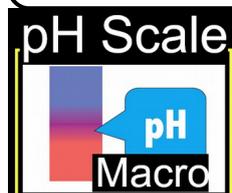
Rendez-vous sur : Mozilla-->Phet colorado-->Chimie---->Ph Scale



### L'échelle pH.

Que signifie le terme pH?

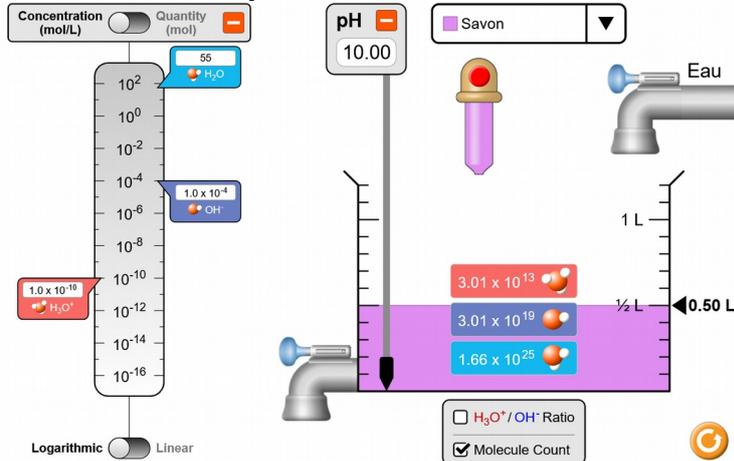
Quelle entité chimique mesure le pH?



Donner le pH des différents produits de la liste, associé un pH et indiquer le caractère acide, basique ou neutre

Décapant		
Savon		
Sang		
Crachat		
Eau		
Lait		
Soupe de poulet		
Café		
Jus d'orange		
Soda		
Vomi		
Acide de batterie		

Concentration et pH



Quel que soit le produit, quel est l'entité chimique majoritaire dans la solution?

Dans une solution acide quels sont les ions majoritaire?

Dans une solution basique quels sont les ions majoritaire?

Notez pour tous les produits disponibles la concentration en  $H_3O^+$  et  $OH^-$  puis réaliser le produit de ces deux grandeurs.

	$[H_3O^+]$	$[OH^-]$	$[H_3O^+] \times [OH^-]$
Décapant			
Savon			
Sang			
Crachat			
Eau			
Lait			
Soupe de poulet			
Café			
Jus d'orange			
Soda			
Vomi			
Acide de batterie			

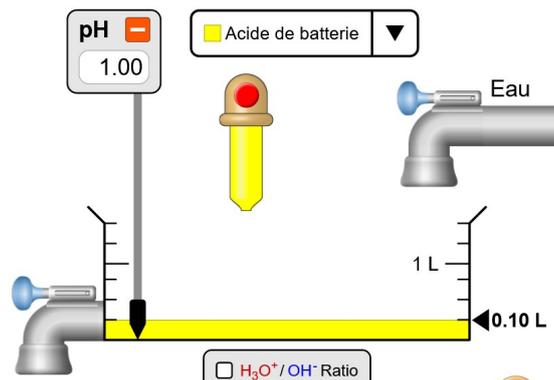
Fiche N°9-1-2

## Echelle-pH (Simulation)

Comment nomme-t-on  $[H_3O^+]$  et  $[OH^-]$  ?

Quelle expression permet de déterminer  $[OH^-]$  ?

### Dilution et pH



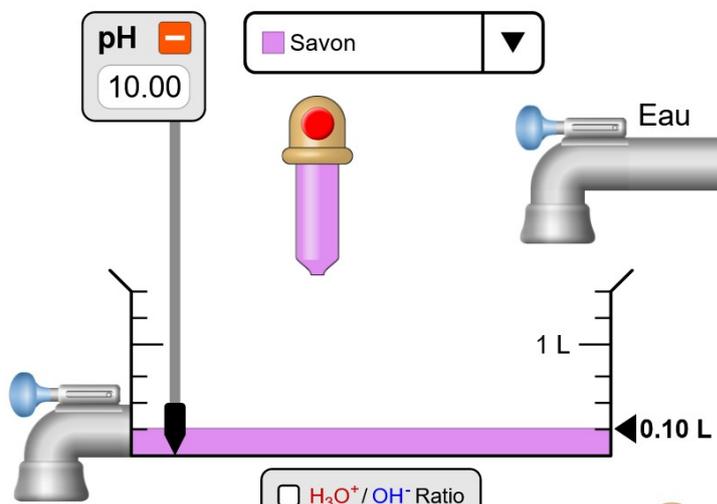
On considère une solution acide, on réalise une dilution par 10. Comment évolue le pH?

On répète l'opération plusieurs fois. Quelle conclusion peut-on en tirer?

Jusqu'à quel point peut-on recommencer l'opération.

Fiche N°9-1-2

## Echelle-pH (Simulation)



On considère une solution basique, on réalise une dilution par 10. Comment évolue le pH?

On répète l'opération plusieurs fois. Quelle conclusion peut-on en tirer?

Jusqu'à quel point peut-on recommencer l'opération.