

## Activité 1 : Classement des solutions par concentration

Solution	Acide nitrique	vinaigre	Eau salée	Hydroxyde de sodium
$[\text{H}_3\text{O}^+]$ mol.L <sup>-1</sup>	$10^{-2}$	$10^{-4}$	$10^{-7}$	$10^{-13}$

Peut-on faire figurer sur cet axe gradué les 4 solutions ?



Sinon pourquoi ?

Avec votre calculatrice calculer le logarithme décimal (LOG) des 4 solutions et placer ces valeurs sur un axe orienté. Conclure.

## Activité 1: Classement des solutions par concentration

Solution	Acide nitrique	vinaigre	Eau salée	Hydroxyde de sodium
$[\text{H}_3\text{O}^+]$ mol.L <sup>-1</sup>	$10^{-2}$	$10^{-4}$	$10^{-7}$	$10^{-13}$

Peut-on faire figurer sur cet axe gradué les 4 solutions ?



Sinon pourquoi ?

Avec votre calculatrice calculer le logarithme décimal (LOG) des 4 solutions et placer ces valeurs sur un axe orienté. Conclure.