

www.freemaths.fr

TLE

Technologique Mathématiques

log : Équations & Inéquations



ÉNONCÉ DE L'EXERCICE

POTENTIEL HYDROGÈNE

ÉNONCÉ

Le pH ou potentiel Hydrogène dépend de la concentration en ions hydronium H_3O^+ selon la relation: $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}}$.

Calculer le pH des liquides suivants:

1. Un jus de citron dont la concentration en ions hydronium est de $0,005 \text{ mol. L}^{-1}$.
2. Du lait dont la concentration en ions hydronium est de $3,16 \times 10^{-7} \text{ mol. L}^{-1}$.
3. Du sang humain dont la concentration en ions hydronium est de $4,42 \times 10^{-8} \text{ mol. L}^{-1}$.