

Le logarithme décimal est la fonction réciproque de la fonction $f(x) = 10^x$:

pour $x > 0$: si $y = \log(x)$, alors $x = 10^y$.

$$3 = \log(1000) \Leftrightarrow 1000 = 10^3$$

Formules : $\log(a \times b) = \log(a) + \log(b)$ et $\log(a^b) = b \times \log(a)$

Exercice 8A.1 : Vrai ou Faux

1) $\log(e) = 1$

2) $\log(10^{-5}) = -5$

3) $\log(10^2 \times 10^3) = 5$

4) $\log(x) < 1 \Leftrightarrow 0 < x < 10$

5) $\log(x) = -3\log(5) \Leftrightarrow x = \frac{1}{125}$

6) $(\log(x))' = \frac{1}{x}$

pH d'une solution aqueuse

Le pH de l'eau pure est de 7,

ce qui signifie qu'il y a 10^{-7} mole de H_3O^+ dans un litre d'eau.

Le pH du jus de citron est de 2,4,

ce qui signifie qu'il y a $10^{-2,4} \approx 4 \times 10^{-3}$ mole de H_3O^+ dans un litre de jus de citron.

On remarque qu'un pH faible correspond à une concentration élevée de H_3O^+ donc à un milieu acide.

Exercice 8A.2 :

Le pH d'une solution aqueuse est donné par $pH = -\log([H_3O^+])$, où $[H_3O^+]$ est la concentration en ions H_3O^+ , exprimé en $mol.L^{-1}$.

1) Calculer la concentration en ions H_3O^+ de l'eau pure $pH = 7$.

2) On considère une solution telle que $[H_3O^+] = 7,1 \times 10^{-6} mol.L^{-1}$.

Cette solution est-elle acide ($pH < 7$) ou basique ($pH > 7$) ?

3) On considère une solution de $pH = 9$. Que devient le pH si on multiplie la concentration en ions H_3O^+ par 100 ?

Acoustique : les décibels

Une différence d'un décibel (dB) entre deux puissances signifie que le logarithme du rapport entre ces deux puissances est de 0,1 (un dixième de **bel**). Sachant qu'un logarithme de 0,1 correspond à un nombre égal à 1,26, une augmentation de 1 dB correspond à une multiplication de la puissance par 1,26.

Une multiplication de la puissance sonore par 2 correspond à une augmentation de 3 dB car $10^{0,3} \approx 2$.

Exercice 8A.3 : Niveau sonore

Le niveau sonore N d'un bruit, exprimé en décibels (dB), est donné par $N = 10 \times \log\left(\frac{I}{I_0}\right)$, où I est l'intensité

sonore exprimé en W/m^2 , et où I_0 est l'intensité de référence correspondant à la plus petite intensité acoustique audible. On donne $I_0 = 10^{-12}$.

On sait que lorsqu'on met en présence plusieurs sources sonores, les intensités s'additionnent.

1) Le niveau sonore d'un lave-linge est de 50 dB.

Quel est le niveau sonore de deux lave-linge identiques ?

Le niveau sonore a-t-il doublé ?

2) Le niveau sonore d'une note de musique obtenue au violon est de 70 dB. Combien faut-il de violonistes jouant ensemble la même note, pour obtenir un niveau sonore de 80 dB ?

3) Le niveau sonore d'un marteau-piqueur est de 110 dB et celui d'un klaxon de voiture est de 80 dB. Quel est le niveau sonore des deux bruits réunis ? Que remarque-t-on ?

CORRIGE – Notre Dame de La Merci – Montpellier – M. Quet

Exercice 8A.1 : Vrai ou Faux

- 1) $\log(e) = 1$ → **Faux** : $\log(10) = 1$
- 2) $\log(10^{-5}) = -5$ → **Vrai**
- 3) $\log(10^2 \times 10^3) = 5$ → **Vrai** : $\log(10^5) = 5$
- 4) $\log(x) < 1 \Leftrightarrow 0 < x < 10$ → **Vrai** : la fonction log est strictement croissante avec $\log(1) = 0$
- 5) $\log(x) = -3\log(5) \Leftrightarrow x = \frac{1}{125}$ → **Vrai** : $-3\log(5) = \log(5^{-3}) = \log\left(\frac{1}{5^3}\right) = \log\left(\frac{1}{125}\right)$
- 6) $(\log(x))' = \frac{1}{x}$ → **Faux** : $\log(x) = \frac{\ln x}{\ln 10}$ donc $(\log(x))' = \frac{1}{x \times \ln 10}$

Exercice 8A.2 : pH d'une solution aqueuse

Le pH d'une solution aqueuse est donné par $\text{pH} = -\log([\text{H}_3\text{O}^+])$, où $[\text{H}_3\text{O}^+]$ est la concentration en ions H_3O^+ , exprimé en mol.L^{-1} .

- 1) Calculer la concentration en ions H_3O^+ de l'eau pure $\text{pH} = 7$.
Si $\text{pH} = 7$, alors $\log([\text{H}_3\text{O}^+]) = -7 \Leftrightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-7} \text{ mol.L}^{-1}$.
- 2) On considère une solution telle que $[\text{H}_3\text{O}^+] = 7,1 \times 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1}$.
Cette solution est-elle acide ($\text{pH} < 7$) ou basique ($\text{pH} > 7$) ?
Si $[\text{H}_3\text{O}^+] = 7,1 \times 10^{-6}$, alors : $\text{pH} = -\log(7,1 \times 10^{-6}) \approx 5,15 \rightarrow$ cette solution est acide.
- 3) On considère une solution de $\text{pH} = 9$. Que devient le pH si on multiplie la concentration en ions H_3O^+ par 100 ?
Cette solution devient neutre, vérifions-le par le calcul :
 $\text{pH} = 9 \Leftrightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-9} \text{ mol.L}^{-1}$.
Si on multiplie par 100 cette concentration, on obtient :
 $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-9} \times 10^2 = 10^{-7}$ et $\text{pH} = 7$: cette solution est neutre.



Exercice 8A.3 : Niveau sonore

Le niveau sonore N d'un bruit, exprimé en décibels (dB), est donné par $N = 10 \times \log\left(\frac{I}{I_0}\right)$, où I est l'intensité sonore exprimé en W/m^2 , et où I_0 est l'intensité de référence correspondant à la plus petite intensité acoustique audible.

On sait que lorsqu'on met en présence plusieurs sources sonores, les intensités s'additionnent.

- 1) Le niveau sonore d'un lave-linge est de 50 dB.
Quel est le niveau sonore de deux lave-linge identiques ? Le niveau sonore a-t-il doublé ?
On doit d'abord calculer l'intensité sonore d'un lave-linge en fonction du niveau d'intensité sonore :

$$10 \times \log\left(\frac{I}{I_0}\right) = 50 \Leftrightarrow \log\left(\frac{I}{I_0}\right) = 5 \Leftrightarrow \frac{I}{I_0} = 10^5 \Leftrightarrow I = I_0 \times 10^5 = 10^{-7} \text{ W/m}^2$$

Les deux lave-linge auront une intensité égale à $2 \times 10^{-7} \text{ W/m}^2$.

Calcul du niveau d'intensité sonore :

$$N = 10 \times \log\left(\frac{2 \times 10^{-7}}{10^{-12}}\right) = 10 \times \log(2 \times 10^5) \approx 53 \text{ dB.}$$

NB : pour cinq lave-linge : $N = 10 \times \log\left(\frac{5 \times 10^{-7}}{10^{-12}}\right) = 10 \times \log(2 \times 10^5) \approx 57 \text{ dB}$.

- 2) *Le niveau sonore d'une note de musique obtenue au violon est de 70 dB. Combien faut-il de violonistes jouant ensemble la même note, pour obtenir un niveau sonore de 80 dB ?*

On doit d'abord calculer l'intensité sonore d'une note de musique :

$$10 \times \log\left(\frac{I}{I_0}\right) = 70 \Leftrightarrow \log\left(\frac{I}{I_0}\right) = 7 \Leftrightarrow \frac{I}{I_0} = 10^7 \Leftrightarrow I = I_0 \times 10^7 = 10^{-5} \text{ W/m}^2$$

Soit n le nombre de violonistes recherché. Leur intensité sonore est :

$$n \times 10^{-5} \text{ W/m}^2.$$

On doit donc résoudre l'inéquation :

$$10 \times \log\left(\frac{n \times 10^{-5}}{10^{-12}}\right) \geq 80 \Leftrightarrow 10 \times \log(n \times 10^7) \geq 80 \Leftrightarrow \log(n \times 10^7) \geq 8$$

$$\Leftrightarrow n \times 10^7 \geq 10^8 \Leftrightarrow n \geq \frac{10^8}{10^7} \Leftrightarrow n \geq 10.$$

Il faudra réunir 10 violonistes pour obtenir un niveau sonore de 80 dB.

- 3) *Le niveau sonore d'un marteau-piqueur est de 110 dB et celui d'un klaxon de voiture est de 80 dB. Quel est le niveau sonore des deux bruits réunis ? Que remarque-t-on ?*

Intensité sonore d'un marteau-piqueur :

$$10 \times \log\left(\frac{I}{I_0}\right) = 110 \Leftrightarrow \log\left(\frac{I}{I_0}\right) = 11 \Leftrightarrow \frac{I}{I_0} = 10^{11} \Leftrightarrow I = I_0 \times 10^{11} = 10^{-1} \text{ W/m}^2$$

Intensité sonore d'un klaxon de voiture :

$$10 \times \log\left(\frac{I}{I_0}\right) = 80 \Leftrightarrow \log\left(\frac{I}{I_0}\right) = 8 \Leftrightarrow \frac{I}{I_0} = 10^8 \Leftrightarrow I = I_0 \times 10^8 = 10^{-4} \text{ W/m}^2$$

Intensité sonore du marteau-piqueur et du klaxon de voiture :

$$10^{-1} + 10^{-4} = 0,1001 \text{ W/m}^2.$$

Le niveau sonore est :

$$N = 10 \times \log\left(\frac{0,1001}{10^{-12}}\right) = 10 \times \log(2 \times 10^5) \approx 110,004 \text{ dB}$$

Le klaxon influe peu sur le niveau sonore provoqué par le marteau-piqueur.

