

Selon l'analyse thermodynamique des coefficients thermoélastiques d'un fil élastique :

- a. Un fil en caoutchouc rétrécit quand on le chauffe à force de traction constante.
- b. Un fil en caoutchouc s'allonge quand on le chauffe à force de traction constante.

Selon l'analyse thermodynamique des coefficients thermoélastiques d'un fil élastique :

- a. Un fil en caoutchouc rétrécit quand on le chauffe à force de traction constante.
- b. Un fil en caoutchouc s'allonge quand on le chauffe à force de traction constante.

**Réponse : a**



Dans cette expérience on chauffe un fil en caoutchouc à longueur constante, Le poids indiqué par la balance va :

- a. Augmenter.
- b. Ne pas changer.
- c. Diminuer.



Dans cette expérience on chauffe un fil en caoutchouc à longueur constante, Le poids indiqué par la balance va :

- a. Augmenter.
- b. Ne pas changer.
- c. Diminuer.

**Réponse : c**

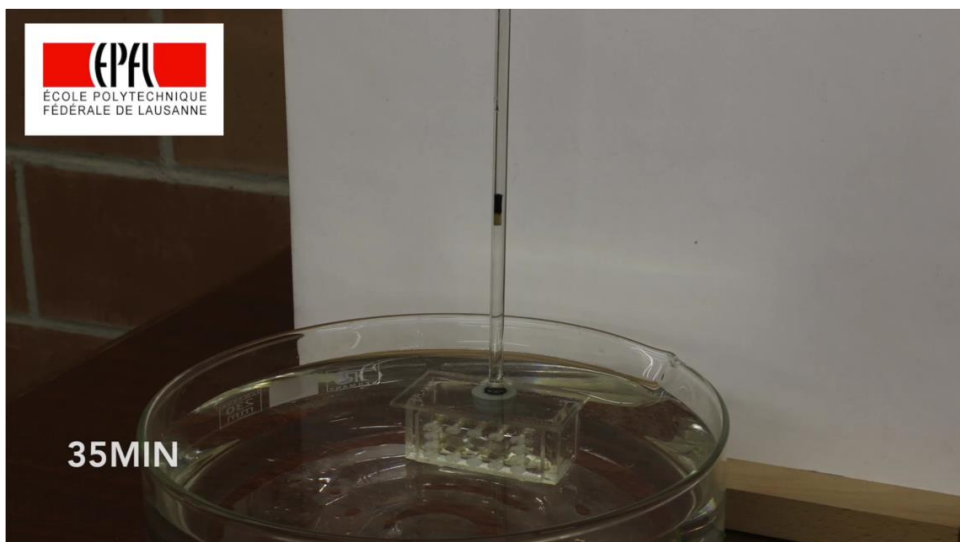
En allongeant rapidement ce fil en caoutchouc, sa température va :

- a. Augmenter.
- b. Rester inchangée à la température de la pièce.
- c. Diminuer.

En allongeant rapidement ce fil en caoutchouc, sa température va :

- a. Augmenter.
- b. Rester inchangée à la température de la pièce.
- c. Diminuer.

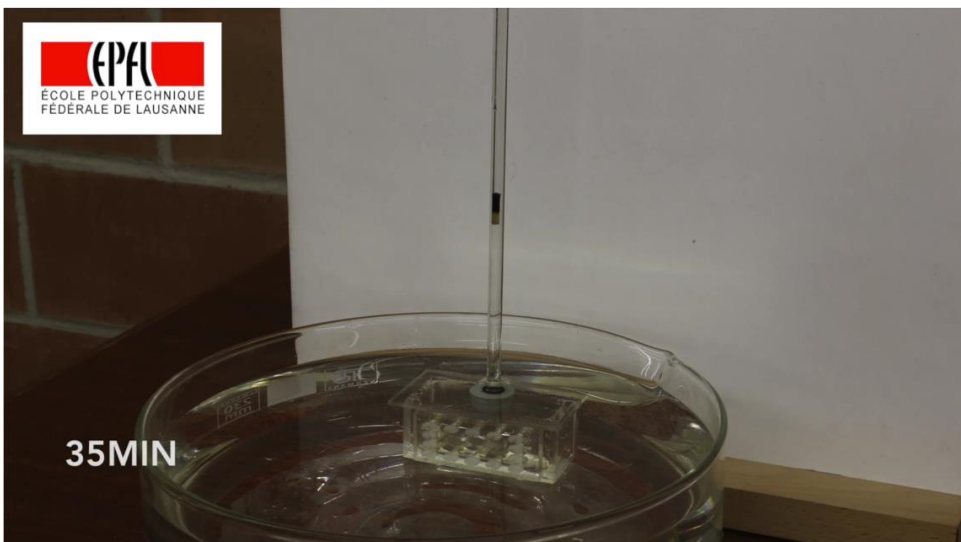
**Réponse : a**



Osmose

**Osmose**, un échange de matière va se faire à travers la membrane semi-perméable afin d'égaliser les potentiels chimiques du corps dissous (le soluté) dans un solvant :

- a. Le corps dissout va passer à travers la membrane du côté le plus concentré vers le moins concentré afin d'égaliser les concentrations.
- b. Le corps dissout va passer à travers la membrane du côté le moins concentré vers le plus concentré afin d'égaliser les concentrations.
- c. Le solvant va passer à travers la membrane du côté le moins concentré vers le plus concentré afin d'égaliser les concentrations.
- d. Le solvant va passer à travers la membrane du côté le plus concentré vers le moins concentré afin d'égaliser les concentrations.



Osmose

**Osmose**, un échange de matière va se faire à travers la membrane semi-perméable afin d'égaliser les potentiels chimiques du corps dissous (le soluté) dans un solvant :

- a. Le corps dissout va passer à travers la membrane du côté le plus concentré vers le moins concentré afin d'égaliser les concentrations.
- b. Le corps dissout va passer à travers la membrane du côté le moins concentré vers le plus concentré afin d'égaliser les concentrations.
- c. Le solvant va passer à travers la membrane du côté le moins concentré vers le plus concentré afin d'égaliser les concentrations.
- d. Le solvant va passer à travers la membrane du côté le plus concentré vers le moins concentré afin d'égaliser les concentrations.

**Réponse : c**