

ANNEXE 29 : Test – Dilution et concentration

Nom : _____

Date : _____

1. Quel terme utiliserais-tu pour décrire une boisson aux fruits qui goûte l'eau : diluée ou concentrée? Justifie ta réponse.
2. On peut acheter des contenants de jus prêts à servir. Toutefois, il faut ajouter de l'eau aux jus congelés avant de les boire. Quel terme utiliserais-tu pour décrire les jus congelés : dilués ou concentrés? Justifie ta réponse.
3. Détermine la solution qui a la plus forte concentration :
Solution A : 5 g/100 ml
Solution B : 37 g/100 ml
Solution C : 17 g/100 ml
4. Détermine la solution qui a la plus forte concentration :
Solution A : 25 g/100 ml
Solution B : 25 mg/100 ml
Solution C : 25 g/l
5. Lorsque ton médecin te prescrit un médicament, devrait-il donner ses instructions au pharmacien de façon qualitative ou quantitative? Justifie ta réponse.
6. Stéphanie et Marc ont mené une expérience afin de déterminer la quantité de bicarbonate de soude nécessaire pour saturer 100 ml d'eau à la température de la pièce. Voici les résultats qu'ils ont obtenus.

Étapes	Quantité de soluté ajoutée	Observations
1	1,5 g	Après agitation, tout le soluté s'est dissous.
2	1,5 g	Après agitation, tout le soluté s'est dissous.
3	1,5 g	Après agitation, tout le soluté s'est dissous.
4	1,5 g	Après agitation, tout le soluté s'est dissous.
5	1,5 g	Après agitation, tout le soluté s'est dissous.
6	1,5 g	Après agitation, tout le soluté s'est dissous.
7	1,5 g	Après agitation, une partie du soluté se dépose au fond du bécher.

- a) Identifie le soluté et le solvant de la solution obtenue.
- b) Indique à quelle étape la solution a atteint le point de saturation. Justifie ta réponse.
- c) Quelle quantité de bicarbonate de soude est nécessaire pour saturer 100 ml d'eau?
- d) Quelle est la concentration de la solution à l'étape 3?

