

EXERCICES

1. CALCULS

1.1 « Fromage blanc à 20 % de matière grasse » signifie : (cocher la ou les bonnes réponses)

- 20 g de fromage contiennent 100 g de M.G.
- 20 g de M.G. s'ajoutent à 10 g de fromage blanc
- 100 g de fromage renferment 20 g de M.G.
- 100 g de fromage s'ajoutent à 20 g de M.G.

1.2 Si 300 g de confiture contiennent 180 g de sucre, cocher la contenance en sucre de 100 g de confiture

- 60g
- 120g
- 200g

1.3 D'après la réponse précédente cocher le pourcentage en sucre de cette confiture.

- 180%
- 120%
- 60%

1.4 Pour conditionner 78 g de sirop de bromoforme dans un flacon, sachant que la densité du sirop de bromoforme est de 1.30. Vous prenez un flacon de : (Cocher la bonne réponse)

- 60 ml
- 90 ml
- 100 ml

1.5 Pour reconstituer 20 g de sirop de tolu, vous devez peser 10% d'extrait concentré pour sirop : (cocher la ou les bonnes réponses)

- extrait :
 - 1 g
 - 2 g
 - 5 g
- sirop simple :
 - 19 g
 - 18 g
 - 15 g

2 M = Masse
V = Volume
D = Densité

Cocher la ou les bonnes réponses

- $M = D \times V$
- $M = \frac{D}{V}$
- $M = \frac{V}{D}$

3. NOTION DE GRANDEUR

3.1 Vrai ou faux (cocher la ou les bonnes réponses)

- 1,20 g est plus grand que :
 - a) 1,2 g
 - b) 1,02 g
 - c) 1,22 g
- 1,20 g est plus petit que :
 - a) 1,2 g
 - b) 1,02 g
 - c) 1,22 g
- 1,20 g est égale à :
 - a) 1,2 g
 - b) 1,02 g
 - c) 1,22 g

4. Préparer 200 ml de solution de chlorure de sodium à 9 pour 1000 (9‰) en utilisant des ampoules de solution hypertonique de NaCl à 20% de 10 ml .

Ampoule à 20% :
20 g NaCl pour 100 ml de solution
2 g NaCl pour 10 ml de solution pour 1 ampoule

Dans 200 ml de solution à 9‰ il faut retrouver :

$$\frac{9 \times 200}{1000} = 1,8 \text{ g de NaCl}$$

$$\frac{10 \text{ ml} \times 1,8 \text{ g}}{2} = \underline{9 \text{ ml d'ampoule à 20\% de solution de NaCl}}$$

$$200 \text{ ml} - 9 \text{ ml} = \underline{191 \text{ ml d'eau distillée}}$$