

Formule /5	Nom /5	Etat solide : s liquide : l gazeux : g /2 ⁵	mélange	corps pur simple	corps pur composé organique	corps pur composé inorganique			
						acide	base	oxyde ou XX	sel
H ₂ SO ₄									
N ₂ O ₃									
NH ₄ CN									
KHCO ₃									
CuS									
	ammoniac								
	glucose								
	chromate de sodium								
	hydroxyde d'aluminium								
	nitrate de magnésium								

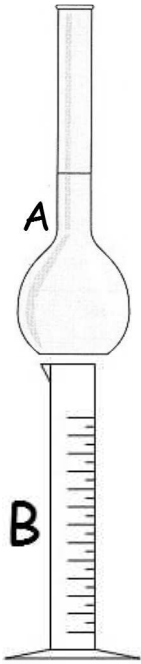
/10 6. Grandeurs chimiques : consignes : indique les données, grandeurs intermédiaires et inconnues successives avec leur symbole et unités et à chaque étape l'opération réalisée.

a) Quel est le nombre de molécules de saccharose (C₁₂H₂₂O₁₁) dans un morceau de sucre de 5 g

b) Quel volume occupent 12 g de cuivre ?

/5 7. Préparations de solutions :

Vous avez décidé en famille de faire des économies. Plutôt que d'acheter de petits flacons de sérum physiologique pour nettoyer le nez de bébé, tu vas les fabriquer toi-même au laboratoire à l'école. Sur internet on renseigne que le sérum physiologique est une solution à 9 g/L de NaCl, du sel de cuisine.



Si tu disposes d'une balance, d'un paquet de sel et de récipients en verre du laboratoire de type A et B de différentes tailles.

/3 a) Calcule la quantité de sel nécessaire pour faire 200 mL de sérum physiologique?

Consignes : Indique toutes les données avec leur symbole et unités et toutes les formules utilisées.

/2 b) Quel récipient vas-tu utiliser ? A - B. Nom : Dimension ?

/0⁵ c) Qu'ajoutes-tu après avoir mis le sel dans le récipient ?

/2 d) En quelle quantité ? D'un coup ? Pourquoi ?

Quelques jours plus tard, tu as à nouveau besoin de sérum physiologique mais la balance est détraquée, plus moyen de peser le sel solide. Tu disposes toujours des récipients de type A et B de différentes tailles. Tu trouves aussi au laboratoire deux bouteilles contenant des solutions déjà préparées qui contiennent l'une 4,5 g/L de NaCl et l'autre 45 g/L de NaCl.

/1 d) Pour préparer 300 mL de sérum physiologique, quelle solution vas-tu utiliser ? Pourquoi ?

/3 e) Calcule quelle quantité de la solution trouvée choisie tu vas utiliser.

Consignes : Indique toutes les données avec leur symbole et unités et toutes les formules utilisées.

/2 f) Décris en détails : Que prélèves-tu ? Avec quel récipient ? Nom-lettre dessin. Qu'en fais-tu ?
Qu'ajoutes-tu ?