

Interrogation – Chapitre 2

Classe :

NOM :

Prénom :

1. Rappeler la définition d'une solution. Quand peut-on qualifier une solution de solution aqueuse ?
2. Rappeler la formule donnant la concentration massique d'une solution en donnant les unités et la signification de chaque grandeur.
3. On ajoute de l'eau à une solution de sulfate de cuivre. Donner le nom de la manipulation réalisée. La solution obtenue est elle plus ou moins concentrée que la solution initiale ?
4. Parmi la liste ci-dessous, choisir le matériel et la verrerie à utiliser pour préparer par dissolution 100mL d'une solution aqueuse de chlorure de sodium à 9,0g/L.

<input type="checkbox"/> pipette jaugée 20mL ;	<input type="checkbox"/> spatule métallique ;
<input type="checkbox"/> pissette d'eau distillée ;	<input type="checkbox"/> bécher 100mL ;
<input type="checkbox"/> éprouvette graduée 100mL ;	<input type="checkbox"/> entonnoir ;
<input type="checkbox"/> fiole jaugée 100mL ;	<input type="checkbox"/> coupelle de pesée ;
<input type="checkbox"/> balance électronique ;	<input type="checkbox"/> burette graduée.
5. Calculer la masse de chlorure de sodium à peser pour préparer la solution de la question 4. La formule littérale est attendue, ainsi que le détail des conversions.