

## Fiche de révision pour le contrôle n°4 de sciences physiques (Chimie 5<sup>e</sup>)

Cette fiche est faite pour vous aider dans vos révisions pour le prochain contrôle. Elle liste toutes les connaissances et compétences nécessaires au contrôle (colonne de gauche), ainsi que les notions à réviser (colonne de droite) pour maîtriser au mieux ces connaissances et compétences.

*Tout ce qui est écrit en italique concerne des compétences expérimentales qui pourront éventuellement être évaluées lors du contrôle.*

Les cours et les fiches TP sont en lignes sur mon site perso : <http://marc.morin35.free.fr>

Ce que je dois connaître et être capable de faire	Ce que je dois réviser
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Savoir que la masse d'un objet ou d'une substance se mesure avec une balance.</li> <li>• Connaître l'unité légale de la masse et l'unité couramment utilisée en chimie.</li> <li>• <i>Être capable de mesurer à l'aide d'une balance électronique la masse d'un objet ou d'une substance.</i></li> <li>• Savoir que le volume d'une substance se mesure avec une éprouvette graduée.</li> <li>• Connaître l'unité légale du volume et l'unité couramment utilisée en chimie.</li> <li>• <i>Être capable de mesurer le volume d'un liquide en utilisant une éprouvette graduée.</i></li> <li>• Savoir que : <math>1\text{L} = 1\text{ dm}^3</math> ; <math>1\text{ mL} = 1\text{ cm}^3</math></li> <li>• Être capable de faire des conversions d'unité de masse et de volume</li> <li>• Savoir que la masse d'un litre d'eau liquide est voisine de 1kg dans les conditions usuelles de notre environnement.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Chapitre 4 : <i>Masse et volume</i></li> <li>• TP : <i>masse et volume de l'eau</i></li> <li>• document : <i>le système métrique</i></li> <li>• fiche d'exercices chapitre 4</li> <li>• activité 1 p 156 du livre : <i>la mesure des volumes</i></li> <li>• activité 2 p 157 du livre : <i>volume et unités</i></li> <li>• activité 3 p 158 du livre : <i>la mesure des masses</i></li> <li>• activité 4 p 159 : <i>Proportionnalité entre masse et volume</i></li> <li>• fiche méthode 7 p 214 du livre : <i>mesurer un volume</i></li> <li>• fiche méthode 8 p 215 : <i>mesurer une masse</i></li> </ul>
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Savoir que l'eau est un solvant qui permet de dissoudre certains solides.</li> <li>• Connaître et maîtriser le vocabulaire suivant : <ul style="list-style-type: none"> <li>▪ dissolution</li> <li>▪ solution</li> <li>▪ soluté</li> <li>▪ solvant</li> <li>▪ solution saturée</li> <li>▪ soluble, insoluble</li> <li>▪ liquides miscibles et non miscibles</li> </ul> </li> <li>• Savoir que la masse totale se conserve au cours d'une dissolution.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Chapitre 5 : <i>Dissoudre et mélanger</i></li> <li>• TP : peut-on dissoudre n'importe quel solide dans l'eau ?</li> <li>• TP : conservation de la masse lors de la dissolution</li> </ul>

**Conseils de rédaction des devoirs:** Il n'est pas nécessaire de recopier les questions de l'énoncé. Toutefois pensez à rédiger vos réponses en reprenant les principaux termes de la question, de façon à ce que votre réponse soit compréhensible sans devoir lire la question. Les phrases commençant par « car », « parce que » ou « à cause de » ...etc sont à bannir.