Fiche de révision pour le contrôle n°4 de sciences physiques (Chimie)

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.

Sachez enfin que mes cours sont en ligne 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">• Savoir qu'une combustion nécessite la présence de réactifs (un combustible et un un comburant) qui sont consommés au cours de la combustion ; un (ou des) nouveau(x) produit(s) se forme(nt).• Les combustions libèrent de l'énergie• La combustion du carbone nécessite du dioxygène et produit du dioxyde de carbone• Être capable d'écrire le bilan de la combustion du carbone• La combustion du méthane et/ou du butane nécessite du dioxygène et produit du dioxyde de carbone et de l'eau.• Être capable d'écrire le bilan de la combustion du méthane et/ou du butane.• Connaître le test de reconnaissance du dioxyde de carbone à l'eau de chaux.• Savoir que certaines combustions peuvent être dangereuses : combustions incomplètes ou explosives.• Savoir que toute combustion nécessite obligatoirement trois éléments (triangle du feu) : combustible, comburant et énergie d'activation (source de chaleur)• Savoir que lors d'une combustion, des réactifs disparaissent et des produits apparaissent : une combustion est une transformation chimique.	<ul style="list-style-type: none">• Cours chapitre 4 : <i>Les combustions</i>• Étude de document du livre p 66 : <i>Triangle du feu et lutte contre les incendies</i>• Étude de document : <i>les intoxications au monoxyde de carbone</i>• Activité 2 p 59 du livre : La combustion du carbone dans le dioxygène•
<ul style="list-style-type: none">• Savoir que la matière est constituée de molécules elles mêmes constituées d'atomes.• Savoir que les atomes sont représentés par des symboles chimiques.• Connaître les symboles des atomes suivants : hydrogène, carbone, oxygène, azote.• Savoir que les molécules sont représentées par des formules chimiques qui dépendent de la compositions de la molécule.• Être capable à partir de la formule d'une molécule de donner le nombre et la nature des atomes qui la composent.• Être capable sachant le nombre et la nature qui composent la molécule de donner sa formule.• Savoir que lors des transformations chimiques, la disparition des réactifs et la	<ul style="list-style-type: none">• Cours chapitre 5 : <i>Les atomes pour comprendre la transformation chimique</i>•

formation des produits correspondent à une réarrangement d'atomes au sein de nouvelles molécules.

- Les atomes présents dans les produits formés sont de même nature et en même nombre que dans les réactifs (principe de Lavoisier : « rien ne se perd, rien ne se crée tout se transforme »)

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 avoir à lire la question. Les phrases commençant par « car », « parce que » ou « à cause de » ...etc sont à bannir.