

Fiche de révision pour le contrôle n°1 de sciences physiques (2nde GT)

Cette fiche est faite pour vous aider dans vos révisions pour la prochaine évaluation. Elle liste toutes les connaissances et compétences à maîtriser (colonne de gauche), ainsi que les notions à réviser (colonne de droite).

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

L'ensemble des cours, TP, et fiches d'activités sont consultables et téléchargeables sur le site internet :

<http://marc.morin35.free.fr>

Date de l'évaluation :

Ce que je dois connaître et être capable de faire	Ce que je dois réviser
<ul style="list-style-type: none"> • Connaître la structure d'un atome et sa constitution. • Connaître la composition du noyau de l'atome. • Connaître la signification et l'utilisation du symbole du noyau de l'atome A_ZX et être capable d'en déduire le nombre de protons, de neutrons, de nucléons et d'électrons qu'il y a dans un atome. • Connaître les charges électriques d'un atome, d'un électron, d'un proton et d'un neutron • Savoir que le numéro atomique caractérise l'élément chimique. • Savoir ce qu'est un isotope. • Connaître le symbole de quelques éléments chimiques. • Savoir que la répartition des électrons dans le nuage s'effectue en couches électroniques K L et M. • Connaître le nombre d'électrons maximum que peuvent contenir chacune de ces couches électriques • Écrire les configurations électroniques (répartition des électrons dans les couches) des éléments de numéro atomique compris entre 1 et 18. • être capable de dénombrer les électrons de la couche externe. 	<ul style="list-style-type: none"> • Cours chapitre 1 : Des atomes aux ions • Cours du livre p 50-51 • TP1-A Structure de l'atome • TP1-B Constituants de l'atome • Activité 1 p 46 • Activité 2 p 47 • Exercices 2 ; 3 ; 4 ; 5 et 6 p 54 • Exercice 19 p 56 • Exercice 25 p 57 • Exercice 16 p 55 • Exercice 28 p 58
<ul style="list-style-type: none"> • Savoir ce qu'est un ion monoatomique. • <i>Mettre en œuvre un protocole expérimental pour identifier des ions.</i> • Connaître la règle du duet et de l'octet • Utiliser les règles du duet et de l'octet pour prévoir la formation des ions monoatomiques 	<ul style="list-style-type: none"> • Cours chapitre 1 : Des atomes aux ions • Cours du livre p 52-53 • TP1-C identification des ions • TP1-D Formation des ions • Activité 3 p 48 • Exercices 12 et 15 p 55 • Exercices 26 et 27 p 57 • Exercice 29 p 58

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.