

Fiche de révision pour le contrôle n°2 de sciences physiques (Chimie 3^e)

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, les documents de cours et les fiches TP 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'un ion est issu d'un atome qui a gagné ou perdu un ou plusieurs électrons.• Connaître les noms et les formules des ions suivants : ion sodium, ion sulfate, ion chlorure, ion cuivre, ion zinc, ion fer II, ion fer III• Être capable d'écrire la formule d'une solution aqueuse connaissant son nom et inversement.• <i>Être capable de suivre un protocole expérimentale afin de reconnaître la présence de certains ions dans une solution aqueuse</i>• <i>Être capable de schématiser une expérience réalisée en TP</i>	<ul style="list-style-type: none">• Chapitre 3 : paragraphe I <i>Qu'est-ce qu'un ion ?</i>• Chapitre 3 : paragraphe II <i>Les ions en solution aqueuse.</i>• Chapitre 3 : paragraphe III comment reconnaître la présence des ions en solution aqueuse ?• TP de chimie : tests de reconnaissance des ions• Documents chapitre 3 : <i>Où trouve-t-on des ions ? Nom et formules des solutions aqueuses ?</i>• Livre p 44 - 45 – 49• Exercices 15 et 17 p 51 du livre
<ul style="list-style-type: none">• Savoir que le pH est une grandeur chimique qui permet de savoir si une solution aqueuse est acide, basique ou neutre• Connaître les valeurs de pH pour lesquelles une solution est acide, neutre ou basique.• <i>Être capable de mesurer le pH d'une solution aqueuse en utilisant du papier-pH ou un pH-mètre.</i>• Connaître le nom et la formule des ions hydrogène et hydroxyde• Savoir qu'une solution neutre contient autant d'ions hydrogène que d'ions hydroxyde• Savoir qu'une solution acide contient plus d'ions hydrogène que d'ions hydroxyde• Savoir qu'une solution basique contient plus d'ions hydroxyde que d'ions hydrogène.• Savoir que les produits acides ou basiques concentrés sont dangereux.• Être capable d'identifier le risque et de respecter les règles de sécurité lorsque l'on manipule de tels produits.	<ul style="list-style-type: none">• Chapitre 4 : paragraphe I : <i>Comment mesurer le pH d'une solution aqueuse ?</i>• Chapitre 4 paragraphe II : <i>Solutions acides et basiques</i>• TP : caractère acide ou basique des produits de la vie courante• Chapitre 4 : paragraphe IV <i>danger des acides et des bases concentrés</i>• Document : <i>acides et bases concentrés les gestes qui sauvent</i>• Livre p 45- 47 – 49• Exercices 21 – 22- 24 et 25 p 52 du livre

<ul style="list-style-type: none"> • Être capable de suivre un protocole expérimentale pour identifier la présence des ions chlorure et hydrogène. • Être capable de suivre un protocole pour réaliser la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique, et mettre en évidence les produits formés. • Être capable de faire un schéma d'une expérience réalisée en TP • Savoir qu'une solution aqueuse d'acide chlorhydrique contient des ions chlorure et des ions hydrogène • Savoir que la disparition de réactifs et l'apparition de produits est un critère de reconnaissance d'une transformation chimique. • Savoir que le fer réagit avec l'acide chlorhydrique pour former du dihydrogène et des ions fer II • Être capable d'écrire le bilan de la transformation entre le fer et l'acide chlorhydrique. 	<ul style="list-style-type: none"> • Chapitre 5 : paragraphe I : <i>Quels sont les ions présents dans l'acide chlorhydrique ?</i> • TP de chimie : Quels sont les ions présents dans l'acide chlorhydrique ? • Chapitre 5 paragraphe II : <i>Le fer réagit-il avec l'acide chlorhydrique ?</i> • TP de chimie : <i>Réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer</i> • Livre p 58 – 60 – 63 • Livre p 59 – 61 – 63 • Exercices 16 et 19 p 65 • Exercice 27 p 66
--	--

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 qu'il soit nécessaire de lire la question. Les phrases commençant par « car », « parce que » ou « à cause de » ...etc sont à bannir.