

Fiche de révision pour le contrôle n°3 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 que l'atmosphère terrestre est une couche de gaz qui entoure la Terre.• Savoir que l'air que nous respirons est un mélange de diazote (environ 80%) et de dioxygène (20%)• Savoir que le dioxygène est nécessaire à la vie• Savoir ce qu'est une fumée• être capable de faire la distinction entre un gaz et une fumée.• Être capable d'extraire d'un document les informations relatives à la composition de l'air et au rôle du dioxygène	<ul style="list-style-type: none">• Cours chapitre 1 : <i>L'air autour de nous</i>• Document : <i>découverte de la composition de l'air</i>• Document 1 p 28 du livre• Document 2 p 28 du livre• Document 4 p 30 du livre• Cours du livre p 32 -33• Document du livre p 35 <i>histoire des sciences : histoire de l'air</i>
<ul style="list-style-type: none">• Connaître les unités légales de masse et de volume• Être capable de convertir des unités de masse et de volume• Connaître l'unité légale de la pression• Savoir que la pression est une grandeur qui se mesure avec un manomètre• Savoir que les gaz sont compressibles.• Être capable de proposer et d'interpréter une expérience permettant de mettre en évidence le caractère compressible de l'air• <i>Être capable de mesurer une pression</i>• Savoir que la pression atmosphérique se mesure avec un baromètre• Savoir qu'un volume de gaz possède une masse.• Connaître la masse d'un litre d'air dans les conditions usuelles de température et de pression (20°C et pression atmosphérique)	<ul style="list-style-type: none">• Cours chapitre 2 : <i>Les propriétés de l'air qui nous entoure</i>• fiche d'exercice sur les conversions d'unité• TP : <i>caractère compressible de l'air</i>• document du livre p 48 : <i>la pression et sa mesure</i>• Cours du livre : paragraphes 2 et 3 pages 46 et 47• Activité 2 p 43 du livre• Activité 4 p 44 du livre• Activité 5 p 45 du livre
<ul style="list-style-type: none">• Savoir qu'un gaz est composé de molécules• Être capable d'interpréter la compressibilité d'un gaz en utilisant la notion de molécules (les molécules d'un gaz se rapprochent lorsqu'on le comprime) et la non	<ul style="list-style-type: none">• Cours chapitre 3 : <i>Les molécules</i>

compressibilité de l'eau.

- être capable de définir en utilisant la notion de molécules, un corps pur et un mélange.
- Utiliser la notion de molécules pour interpréter les différences entre les trois états physiques :
 - l'état gazeux est dispersé et désordonné
 - l'état liquide est compact et désordonné
 - l'état solide est compact et ordonné
- Utiliser la notion de molécule pour interpréter la diffusion d'un soluté dans l'eau ou d'un gaz dans l'air

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.