

Champ épreuve regroupé de chimie 1 DF

- Chapitre II jusqu'au chapitre VI (sans le développement des molécules à plus de deux éléments)
- Les états et les changements d'états.
- Savoir représenter les différents états au niveau moléculaire et connaître les caractéristiques des différents états.
- Savoir ce que représentent les points d'ébullitions les points de fusion etc. (voir feuille graphique donnée en classe).
- Les corps purs (simples, composés) et les mélanges (homogènes hétérogènes).
- Méthodes de séparation des mélanges hétérogènes et homogènes (il faut aussi connaître le nom du matériel utilisé et savoir expliquer ces méthodes).
- Savoir classier les différents objets selon leur grandeur.
- L'atome (protons, électrons, neutrons, nombre de masse A, charge électrique, élément chimique, unité de masse atomique u, masse atomique moyenne d'un élément, masse atomique d'un isotope, un isotope, abondance, etc.).
- Structure électronique (avec la forme activée).
- La règle de l'octet, ions, cation, anion, électronégativité, savoir former les ions stables.
- Connaitre les définitions (ions, cations, anions, électronégativité des métaux, électronégativité des non-métaux).
-
- Les liaisons chimiques (liaisons ioniques/covalences polaires/covalences pures/ions obtenus dans l'eau)
- Tous les exercices vus en cours.
- N'oubliez pas de prendre votre calculatrice.