

La Chimie

1. Explique comment le tableau périodique peut fournir l'information suivante : le nombre de protons, de neutrons, de couches d'électrons, d'électrons de valence et la charge de l'ion.
Aussi les métaux, les non-métaux et les métalloïdes.
2. Explique comment on peut déterminer la réactivité d'un élément chimique.
3. Explique comment les cations et les anions se forment.
4. Trace des schémas de Lewis et de Bohr
5. Explique les 3 façons dont un atome peut devenir stable
6. Explique les différences entre un composé ionique et un composé moléculaire
7. Nomenclature Chimique (noms et équations chimiques)
 - HONCIBrIF
 - L'importance de suivre les règles
 - Composé binaire ionique (métaux + non-métaux)
 - Composé binaire ionique avec métaux multivalents
 - Système de Stock (# Romains)
 - Système Classique (-ique et -eux)
 - Composé ionique avec des ions polyatomiques
 - Composé moléculaire (2 non-métaux)
 - Préfix (mono, di, tri, tetra, penta, hexa, hepta, octa, nona, deca)
17. Les équations chimiques
 - Les équations nominatives
 - Les équations squelettes
 - Les équations chimiques balancées.
18. Type de réaction
 - Réaction de synthèse
 - Réaction de décomposition
 - Réaction endothermique
 - Réaction exothermique
 - Réaction de déplacement simple
 - Réaction de déplacement double
 - Réaction de combustion
 - Complète et incomplète
 - Composés organiques
19. Les acides et les bases
 - Nomenclature
 - Définition
 - Pourcentage d'ionisation
 - Échelle de pH
 - Neutralisation = Acide + Base = Sel + Eau
20. Les symboles SIMDUT (WHMIS)
21. Facteurs qui influencent le taux de réactions chimique
 - Température
 - Concentration
 - Superficie
 - Catalyste