Révision

**Matiere**

**les proprietes de la matiere**

**solide, liquide et gaz**

**Durete, mallebilite, ductilite, points de fusion et d’ébullition, cristaux, solubilité, viscosité**

**proprietes chimique**

**combustibilite, reactions avec acide**

**Tranformation physiques**

**reactions chimiques- 5 indices**

**Corrosion**

**Combustion - triangle de feu**

**carburants fossiles**

**effet de ser**

**Substances pure et melanges - melanges homogenes et heterogenes**

**atomes,elements, molecules**

**Noms et formules des composes**

**tableau periodic -protons, electrons et neutrons**

**numero atomique**

**notation atomique**

**modele de bohr et bohr rutherford**

**isotopes et radio-isotopes**

**Groupes des elements**

**gaz rares**

**les metaux alcalins**

**les halogens**

**hydrogene**

**metalloides**

**familles \ groups**

**periodes**

**Guide d'étude l'Unité 2**

***Chimie***

**1. Orientation du tableau périodique**

**- légende - protons, électrons, neutrons**

**- périodes, groupes - solides, liquides, gaz**

**- charges des ions, couches de valence**

**2. Composés ioniques & moléculaires**

**3. Diagrammes de Bohr**

**4. Les équations chimiques - balancer**

**- équations écrites & symboliques**

**5. Réactions exothermiques, endothermiques**

**6. Réactions de synthèse, décomposition, déplacement simple, double**

**7. Combustion complète et incomplète - hydrocarbures**

Mouvement

vitesse

distance

temps

scalaire

vecteur

accélération

position

deplacement

pente

graphes pour vitesse, acceleration

calculation de distance a un graphe d'accélération

Dessin les vecteurs

vélocité

Les formules