**BT2**

**60H Chimie générale**

**Ι – Etat gazeux**

1 – Pression partielle dans un mélange de gaz parfaits.

2- Pression totale d'un mélange de gaz.

3- Fraction molaire.

4- Relation entre pression totale et pressions partielles.

5- Masse molaire d'un mélange gazeux.

**П- Le tableau périodique: classification périodique , description du tableau périodique,sous groupe A et sous groupe B.**

**Ш- 1-Laliaison chimique**

**2-L’ hybridation**

**ΙV-Thermochimie**

1. Chaleur de réaction.
2. Chaleur de formation.
3. Chaleur de dissociation.
4. Chaleur de combustion.
5. Loi de Hess.

**V- Caractéristiques des solutions aqueuses.**

1. Solubilité
2. Concentration.
3. Concentration molaire.
4. Concentration massique.
5. Concentration d'une solution diluée.
6. Variation de la solubilité avec la température et lapression.

**VΙ- Généralités sur les équilibres chimiques.**

1. Degré de dissociation (α)
2. Kc et Kp
3. Relation entreKc et Kp

**VΙ Ι-Acides et bases en solution aqueuse.**

1-Définition et mesure du pH**.**

2- Réaction entre un acide et une base.

3-Notion de couple acide - base.

4-Force des acides et des bases.

5-Calcul du pH : acide fort,baseforte,acide faible et base faible.

**VΙ ΙΙ –Equilibre d’oxydo- réduction.**

1. Définition et nombred'oxydation.
2. Réaction d'oxydo- réduction.Equilibre des équations.