

Programme de colle n°12 : semaine du 18/12 au 22/12

Interactions de faible énergie :

- Tout le pgm.

Les solvants :

- Tout le pgm.

Description d'un système – Évolution vers un état final :

- Constituant chimique ou corps pur, constituant physico-chimique, système physico-chimique ;
- Variables intensives et extensives ;
- Concentration molaire, fraction molaire, pression partielle, loi de Dalton, équation d'état des gaz parfaits, densité d'un liquide, solide et gaz ;
- Équilibrage des équations-bilans ;
- Avancement ξ de la réaction, avancement volumique ;
- Taux de conversion (défini à partir de l'éventuel réactif limitant) ;
- Activité d'un soluté dilué, d'un solide, d'un solvant et d'un gaz parfait, état standard, quotient de réaction, constante d'équilibre, critère d'évolution, critère d'équilibre ;
- Recherche de la position d'équilibre d'un système siège d'une transformation modélisée par une seule réaction en suivant le protocole suivant dans l'ordre : Equation bilan, tableau d'avancement, quotient de réaction, critère d'équilibre, établissement de l'équation à résoudre, recherche de l'intervalle d'appartenance de la solution physique (utilisation du solveur de la calculatrice, pas de résolution à la main).