**Liste de concepts pour le test 3**

**Module 1:**

**Ce n’est pas à l’examen, mais tu dois maîtriser ces notions pour comprendre les modules 2 et 3.**

* Pouvoir expliquer un phénomène macroscopique (volume, température, pression, quantité) à l’aide de la théorie cinétique (p. 35-37, p. 50-51)
* Nommer et expliquer la conséquence des quatre hypothèses de la théorique cinétique (p. 41-42)
	+ Particule à masse fixe, volume négligeable
	+ Constamment en mouvement et aléatoire
	+ Collisions élastiques
	+ Distribution des vitesses proportionnelle à la température
* Résolution de problème avec lois simples (p.66 à 81)
* Maintenant tu peux les dériver à partir de la loi générale des gaz
* L’hypothèse d’Avogadro

**Module 2:**

**Ces notions ont été évaluées dans le test 2, mais elles sont encore utilisées dans le test 3.**

* Loi des gaz parfaits
	+ Résolution de problèmes avec loi des gaz parfaits (p.98)
	+ Définir les 3 caractéristiques d'un gaz parfait
	+ Comparer un gaz parfait à un gaz réel
* Loi générale des gaz
	+ Résolution de problèmes avec loi générale des gaz (p.92)

**Module 3:**

* Diffusion et effusion (p.45)
* Comparer la vitesse de diffusion ou d’effusion des gaz selon leur masse molaire.
* Loi des pressions partielles (Dalton)
	+ Lecture d’un manomètre – absolue et relative
	+ Calcul de pression partielle d’un gaz selon un mélange et une pression totale
	+ Calcul de la composition d’un mélange selon les pressions partielles et la pression totale
	+ Calcul de la pression par déplacement d’eau
* Calculs stœchiométriques
	+ Résolution de problèmes avec loi des gaz parfaits et loi générale des gaz avec calcul stœchiométrique
	+ Identifier un réactif limitant dans une équation chimique et poursuivre les calculs