

Définitions à connaître par CHIMIE PCSI – FICHE N°1

<u>Paramètre extensif :</u>	Paramètre caractérisant le système dans son ensemble et proportionnel à la dimension du système c'est-à-dire au nombre d'entités (molécules, atomes ou ions) contenues dans le système . Paramètre additif lors de la réunion de deux systèmes. <i>Exemples</i> : m , V , n
<u>Paramètre intensif :</u>	Paramètre défini localement , en chaque point de l'espace et indépendant de la dimension du système . <i>Exemples</i> : T , pression, masse volumique ρ , concentration molaire C
<u>Phase :</u>	Région de l'espace où tous les paramètres intensifs varient continûment dans l'espace . Pas de discontinuité d'un paramètre intensif.
<u>Phase uniforme :</u>	Si les paramètres intensifs ont la même valeur en tout point de la phase.
<u>Espèce chimique ou constituant chimique :</u>	Ensemble d'entités chimiques (molécules, atomes ou ions) toutes identiques , ou bien en proportions définies. 3 types d'entités : atomiques, moléculaires et ioniques
<u>Corps pur :</u>	Corps constitué d'une seule et unique espèce chimique
<u>Corps simple :</u>	Corps constitué d'un seul élément chimique . <i>Exemples</i> : O_2 , N_2
<u>Corps composé :</u>	Corps constitué de plusieurs éléments chimiques <i>Exemples</i> : H_2O
<u>Mélange :</u>	Constitué de plusieurs espèces chimiques en proportions variables .
<u>Gaz parfait :</u>	Modèle dans lequel les molécules (ou atomes) de gaz sont supposés quasi-ponctuelles et sans interaction .
<u>Pression partielle d'un gaz dans un mélange :</u>	Pression p_i du gaz s'il occupait seul tout le volume V offert à T fixée
<u>Solution :</u>	Mélange particulier dans lequel une espèce chimique (le solvant) est en quantité très largement supérieure à celles des autres : Si le solvant est l'eau, on parle de solution aqueuse. Les autres entités présentes dans le solvant sont appelées « solutés »
<u>Réaction totale :</u> →	Réaction qui a lieu dans un seul sens . (Processus non renversable). Elle s'arrête (état final) quand un des constituants physico-chimiques est totalement consommé = réactif limitant . Et donc dans l'état final tous les constituants du système ne coexistent pas, à l'équilibre thermodynamique.
<u>Réaction renversable ou équilibre chimique :</u> ⇌	Réaction pouvant se faire dans les deux sens (sens direct et indirect). Dans l'état final, tous les constituants physico-chimiques coexistent.