

Etats Standards

* Pour avoir des tables de données thermo il faut pouvoir rapporter tout les constituants à une référence

↳ on l'appelle l'état standard.

• Pour les gaz : gaz parfait à la pression p^0

• Soluté : soluté infiniment dilué

• Solvant : corps pur

• Solide : corps pur

* On définit des états standards de références

• c'est l'état standard du corps pur dans son état physique le plus stable

↳ (gropn) $\forall T$

↳ gaz diatomique

↳ ceux avec plusieurs corps simples : ⊕ faible atomité.

* Les composés ont souvent un comportement éloignés de celui de l'état standard

⇒ on ajoute des coefficient d'activité = "Expression potentiel"

* Les enthalpies de formation pour les états standard de référence sont nulles :

