

Relation de définition de la fonction enthalpie libre		
Identités thermodynamiques relative à G (en l'absence de travail utile)	1-	
1-pour un système de composition constante	2-	
2-pour un système dont la composition peut varier	3-	
3-pour un système chimique siège d'une seule réaction		
Relation de définition du potentiel chimique		
Relation d'Euler		
Relation de Gibbs -Duhem (cas d'un mélange binaire)		
Relation donnant -l'influence de T sur le potentiel chimique - l'influence de P sur le potentiel chimique	Influence de T	Influence de P
Relation entre $\mu^*$ , $H_m$ et $S_m$ (espèce pure)		
Expression de $d\mu^*$		
Expression du potentiel chimique	1-	
1-pour un gaz parfait	2-	
2-pour une espèce liquide en mélange idéal	3-	
3-pour un solvant	4-	
4- pour un soluté		
Relation entre $\Delta_r G$ et les potentiels chimiques		
Variables dont dépend $\Delta_r G$ , $\Delta_r G^\circ$	$\Delta_r G$ :	$\Delta_r G^\circ$
Relation entre $\Delta_r G^\circ$ , $\Delta_r H^\circ$ , $\Delta_r S^\circ$		
Relation donnant l'influence de T sur $\Delta_r G^\circ$		
Compléter	$\frac{d}{dT} \left( \frac{\Delta_r G^\circ}{T} \right) =$	
Expression de $\Delta_r S^\circ$ en fonction des entropies molaires standard		
Expression de $\Delta_r H^\circ$ en fonction des enthalpies standard de formation		

Equation bilan de la réaction de formation du chromate d'argent $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$ , solide ionique à 298 K		
Caractéristique d'une réaction exothermique / endothermique	Exothermique :	endothermique :
Expression du transfert thermique pour une transformation chimique isobare et isotherme		
Expression de la condition d'évolution pour un système chimique (à 1 seule réaction)		
Expression de la condition d'équilibre pour un système chimique (à 1 seule réaction)		
Relation de définition de l'affinité chimique		
Relation de définition d'une constante d'équilibre		
Relation entre $K^\circ$ et $\Delta_r G^\circ$		
Relation de Van't Hoff		
Relation entre $\Delta_r G$ , $K^\circ$ et $Q_r$		
Relation entre $A$ , $K^\circ$ et $Q_r$		
Expression de la densité pour un gaz		
Expression de la constante d'équilibre de la réaction ci contre en fonction du rendement $\rho$ en méthanol à partir d'un mélange stoechiométrique des réactifs	$\text{CO}_{2(g)} + 3 \text{H}_{2(g)} = \text{CH}_3\text{OH}_{(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$	
Pour la réaction ci-dessus préciser si le rendement augmente lorsque la pression totale de travail est augmentée .		