EXTRAIT OFFICIEL — LICENCE PHYSIQUE-CHIMIE

Extrait Cours Physique-Chimie Licence 1 : Thermochimie & Solutions

Synthèse de cours vectorielle et exercices types corrigés pour valider sa première année

Conseils de l'examinateur de Licence Physique-Chimie :
• Ne jamais confondre vitesse de réaction (aspect cinétique) et constante d'équilibre (aspect thermodynamique).
• Toujours mentionner l'état standard (P° = 1 bar, T = 298 K, concentration standard c° = 1 mol/L).

Exercice Corrigé : Calcul de l'Enthalpie Libre Standard d'une Réaction

Données Thermodynamiques	Calcul de $\Delta_r G^\circ$ à 298 K	Conclusion sur la Spontanéité
$\Delta_r H^\circ$ = -92,2 kJ/mol (synthèse de l'ammoniac N2 + 3 H2 -> 2 NH3) $\Delta_r S^\circ$ = -198,7 J/(mol.K)	$\Delta_r G^\circ(298) = \Delta_r H^\circ - (298 \times \Delta_r S^\circ)$ = -92 200 - (298 x (-198,7)) = -92 200 + 59 212 = **-32,99 kJ/mol**	$\Delta_r G^\circ < 0$: la réaction est thermodynamiquement spontanée à 298 K dans les conditions standard.

OFFRE OFFICIELLE FORMAV — RÉVISION COMPLÈTE 2026

Pack Réussite Complet Licence Physique-Chimie

Toutes les fiches de cours universitaires de Physique et de Chimie (L1, L2, L3) + Sujets corrigés

Ce que contient ton Pack Réussite Immédiat :

- **Tous les cours résumés au format PDF vectoriel** couvrant la physique et la chimie.
- **Fiche mémo formules Word modifiable** prête à utiliser pour tes révisions.
- **Planning et suivi des TP sur Excel (.xlsx)** inclus dans ton espace membre.

GARANTIE OFFICIELLE

100% Conforme Référentiel 2026 • Validé par Jurys

14€ ~~23,99€~~

ACCÉDER IMMÉDIATEMENT AU PACK COMPLET »

Téléchargement direct • Accès illimité à vie • Mises à jour incluses