

Programme de colle de PSI

du 17/11/25 au 22/11/25

PHYSIQUE

Diffusion de particules

Transport de charges : les charges et le courant

Diffusion thermique

Même programme

Bilan thermodynamique - cours uniquement + exos sup

Problématique des systèmes ouverts :

Exemples de dispositifs concrets pour l'échange de travail ou de chaleur

Définition du système fermé en écoulement (schéma et systèmes) :

Construction d'un système fermé pour le bilan d'une grandeur extensive

- Bilan d'enthalpie (1er principe complet)

- Bilan d'entropie

- Relation de Bernoulli & Conséquences

Exercices possibles ! : machines thermiques avec changements d'états

Efficacité du réfrigérateur - diagramme p-v & p-h

Votre cours de SUP est au programme !

Electrostatique : les charges et le champ $\vec{E}(M)$

Découvertes et quantification de la charge électrique

Densité de charge - trois types de distributions

Potentiel électrostatique - potentiel d'une distribution de charge

Relation champ & potentiel [Demo 3D et cas de la charge ponctuelle]

Circulation du champ électrostatique

Application au canon à électron : tube cathodique (sup)

Topographie des champ et potentiel électrostatiques + symétries

Équation de Poisson

Symétries planes : plans de symétrie et d'antisymétrie

Invariance par translation - Invariance par rotation autour d'un axe

Conséquences sur la charge ? Sur le potentiel ? Sur le champ ?

Invariances combinées : symétries cylindrique et sphérique

Application du théorème de Gauss :

Cylindre infini de rayon R densité de charge volumique uniforme

Boule de rayon R densité de charge volumique uniforme

Plan infini de densité surfacique de charge

Condensateur plan - Densité d'énergie électrostatique

Effet d'influence et condensateur : expérience d'électrostatique

Câble coaxial - Condensateur cylindrique

La terre comme un condensateur sphérique

Energie potentielle d'une étoile -- stabilisante

Energie potentiel d'un noyau atomique -- déstabilisante

CHIMIE

Premier principe de la thermodynamique :

Appliqué aux transformations chimiques

- Révision de la thermodynamique de SUP → au programme de physique et chimie

- Premier principe de la thermodynamique. Fonction enthalpie H.
- Etats standards et enthalpie standard de réaction
- Enthalpie standard de réaction et échange de chaleur
- Formule de Kirchhoff
- Enthalpie standard de formation
- Loi de Hess - Triangle de Hess
- Exercices d'application

Enthalpie standard de la liaison C = O dans le monoxyde de carbone

Energie réticulaire (petite mines)

- Transfert thermique. Réactions exothermique - endothermique - athermique
- Effets thermique en réacteur monobare
- Température de Flamme : Combustion du méthane

- Tous les exemples du cours sont à maîtriser parfaitement :

Synthèse de l'iodure d'hydrogène / Combustion de l'éthanol / Synthèse de l'ammoniac
/ Température de Flamme : Combustion du méthane

Second principe de la thermodynamique

Appliqué aux transformations chimiques

Révision de la thermodynamique de SUP

→ au programme de physique et chimie

Beaucoup d'exercices sont conçus dans la continuité du programme de Thermo de SUP en physique.

ATTENTION ! :

On pourra poser des exos de thermo de SUP en particulier autour du second principe.

Pour les deux principes :

- Savoir « énoncer » → phrase « il existe ... »
- Savoir « Formuler » → eq° formes bilans et formes différentielles

- Apprendre toutes les définitions du cours [cf cahier de texte]

- Connaitre toutes les formules relatives à l'enthalpie libre : μ , G et $\Delta_r G$
- Identités thermodynamiques [U, S, H et G] avec leurs démos
- Expression des potentiels chimiques selon les phases
- Les méthodes pour calculer $\Delta_r G$. En déduire le sens de réaction
- Justifier qualitativement ou prévoir le signe de l'entropie standard de réaction
- Constante d'équilibre et quotient réactionnel. Sens d'évolution. Equilibre
- Loi de Van't Hoff (Démo). Approximation d'Ellingham. Température d'inversion.
- Exemple de dissolution. Rupture d'équilibre - Solubilité.
- Lois de modération : revoir tous les exemples de la fin de chapitre.