

**PROGRAMME DE COLLES DE PHYSIQUE-CHIMIE DU 19/01/26 AU 23/01/26**

Cette semaine la colle comportera :

- Une question de cours d'oxydoréduction de Math Sup sans diagramme E-pH avec éventuellement une petite application.
- Un bel exercice de mécanique quantique

**Physique : Mécanique quantique****Révisions de Math Sup** (voir semaine 14)**CH MQ 1 : Les bases de la mécanique quantique ondulatoire**  
**Application à la particule libre****CH MQ 2 : Exemples de résolution de l'équation de Schrödinger**

<b>6.3. États stationnaires d'une particule dans des potentiels constants par morceaux</b>	
États stationnaires d'une particule dans le cas d'une marche de potentiel. Cas $E > V$ : probabilité de transmission et de réflexion. Cas $E < V$ : évanescence.	Citer des exemples physiques illustrant cette problématique. Exploiter les conditions de continuité (admisses) relatives à la fonction d'onde. Établir la solution dans le cas d'une particule incidente sur une marche de potentiel. Expliquer les différences de comportement par rapport à une particule classique Déterminer les coefficients de transmission et de réflexion en utilisant les courants de probabilités. Reconnaître l'existence d'une onde évanescente et la caractériser.
Barrière de potentiel et effet tunnel.	Décrire qualitativement l'influence de la hauteur ou de largeur de la barrière de potentiel sur le coefficient de transmission. Exploiter un coefficient de transmission fourni. Citer des applications.
États stationnaires d'une particule dans un puits de potentiel infini.	Établir les solutions et les niveaux d'énergie de la particule confinée. Identifier des analogies avec d'autres domaines de la physique.
Énergie de confinement.	Estimer l'énergie d'une particule confinée dans son état fondamental pour un puits non rectangulaire. Associer l'analyse à l'inégalité d'Heisenberg.

## Chimie :

### Chimie révisions de Math Sup : oxydo-réduction

Notions et contenus	Capacités exigibles
<b>4.4.2. Réactions d'oxydo-réduction</b>	
<b>Oxydants et réducteurs, réactions d'oxydo-réduction</b> Nombre d'oxydation. Exemples d'oxydants et de réducteurs minéraux usuels : nom, nature et formule des ions thiosulfate, permanganate, hypochlorite, du peroxyde d'hydrogène.	Relier la position d'un élément dans le tableau périodique et le caractère oxydant ou réducteur du corps simple correspondant. Prévoir les nombres d'oxydation extrêmes d'un élément à partir de sa position dans le tableau périodique. Identifier l'oxydant et le réducteur d'un couple.
Pile, tension à vide, potentiel d'électrode, formule de Nernst, électrodes de référence.	Décrire le fonctionnement d'une pile à partir d'une mesure de tension à vide ou à partir des potentiels d'électrode.
Diagrammes de prédominance ou d'existence.	Utiliser les diagrammes de prédominance ou d'existence pour prévoir les espèces incompatibles ou la nature des espèces majoritaires.
Aspect thermodynamique des réactions d'oxydo-réduction. Dismutation et médimutation.	Prévoir qualitativement ou quantitativement le caractère thermodynamiquement favorisé ou défavorisé d'une réaction d'oxydo-réduction à partir des potentiels standard des couples.  <b>Mettre en œuvre une réaction d'oxydo-réduction pour réaliser une analyse quantitative en solution aqueuse.</b>  <b>Réaliser une pile et étudier son fonctionnement.</b>

Les diagrammes potentiel-pH ne sont pas encore au programme de colles.