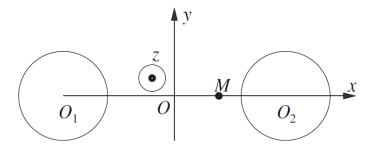
Exercice 1

Dans certaines piles à combustibles, on utilise le dihydrogène gazeux comme combustible et le dioxygène gazeux comme comburant. La réaction ne produit que de l'eau liquide.

- 1. Écrire l'équation modélisant la réaction avec le coefficient stœchiométrique du dihydrogène égal à 1.
 - Cette réaction est en fait l'association de deux demi-équations d'oxydoréduction mettant en jeu les couples oxydant-réducteur $H_{(aq)}^{\ +}/H_{2(g)}$ et $O_{2(g)}/H_2O_{(l)}$.
- 2. Écrire les deux demi-équations d'oxydoréduction et montrer qu'elles permettent effectivement d'obtenir la réaction de combustion trouvée en 1.
- 3. Les deux demi-réactions ont lieu sur deux électrodes. Indiquer la réaction cathodique et la réaction anodique.
- 4. Donner l'expression du potentiel d'oxydoréduction pour les deux couples (à 298 K).
- 5. Exprimer la constante d'équilibre K° en fonction des potentiels standards des couples en présence. Calculer sa valeur et commenter.

Exercice 2

Deux plaques cylindriques parallèles d'axes (O_1, z) et (O_2, z) de même rayon a sont distantes de $2D = O_1O_2$. Un point M du plan contenant les deux axes, et situé entre les deux cylindres est repéré par ses coordonnées M(x, z), l'origine O du repère étant le milieu de $[O_1O_2]$.



- 1. Considérons pour commencer un cylindre infini d'axe z et de rayon a, portant une densité surfacique de charge uniforme σ . Déterminer le potentiel électrique V(r) en un point quelconque situé à une distance r de son axe.
- 2. Le cylindre 1 du dispositif porte une densité de charge surfacique uniforme σ , le 2 une densité $-\sigma$. Dessiner quelques lignes de champ électrique. Faire également figurer quelques équipotentielles.
- 3. Déterminer le potentiel électrique V(x) en M.
- 4. En déduire la tension électrique u entre les deux plaques.
- 5. Rappeler l'expression de la capacité électrique d'un condensateur de charge Q et tension U.
- 6. En déduire l'expression de la capacité C_H d'un tronçon de longueur H du dispositif puis exprimer la capacité linéique $\Gamma = C_H/H$. Commenter le cas limite $a \approx D$.

Nom:

	Ex 1 : Compréhension et application du cours (3 points)	
0/3	Notions mal connues ou mélangées. Définitions, lois ou relations fondamentales non	
	sues ou mal énoncées.	
1/3	Cours globalement su mais difficultés à l'appliquer ou trop d'imprécisions dans les	
	énoncés.	
2/3	Cours plutôt bien énoncé et appliqué mais quelques imprécisions sur des points clas-	
	siques.	
3/3	Cours connu, énoncé avec précision et appliqué avec rigueur.	
	Ex 2 : Compréhension et application du cours (3 points)	
0/3	Notions mal connues ou mélangées. Définitions, lois ou relations fondamentales non	
	sues ou mal énoncées.	
1/3	Cours globalement su mais difficultés à l'appliquer ou trop d'imprécisions dans les	
	énoncés.	
2/3	Cours plutôt bien énoncé et appliqué mais quelques imprécisions sur des points clas-	
	siques.	
3/3	Cours connu, énoncé avec précision et appliqué avec rigueur.	
	Calculs littéraux et numériques (3 points)	
0/3	Trop d'erreurs de calcul ou d'applications numériques.	
1/3	Encore trop d'erreurs.	
2/3	Quelques erreurs ou justifications peu convaincantes dans les calculs.	
3/3	Calculs bien menés ou corrigés en autonomie.	
	Démarche scientifique (3 points)	
0/3	Démarche désorganisée, sans stratégie apparente ou incohérente avec l'énoncé.	
1/3	Tentative de stratégie mais manquant de rigueur ou mal adaptée au problème.	
2/3	Démarche globalement logique et structurée mais quelques étapes floues ou peu jus-	
	tifiées.	
3/3	Démarche claire, logique et rigoureuse.	
	Esprit critique et vérification des résultats (2 points)	
0/2	Les résultats ne sont pas critiqués a posteriori	
1/2	Démarche critique mais quelques erreurs non corrigées ou interprétations de certains	
0./0	résultats peu convaincantes.	
2/2	Utilisation systématique de l'homogénéité, de l'interprétation physique ou de la com-	
	paraison à des expressions ou des ordres de grandeur connus, permettant de corriger	
	certaines erreurs en autonomie ou d'apporter un éclaircissement scientifique.	
0/2	Expression orale (2 points) Expression confuse, vocabulaire inadapté, fautes répétées d'expression.	
$\frac{0/2}{1/2}$	Expression compréhensible mais parfois imprécise ou peu fluide	
$\frac{1/2}{2/2}$	Expression comprehensible mais pariols imprecise ou peu nuide Expression claire, structurée et précise. Vocabulaire scientifique.	
4/4		
0/2	Expression écrite (2 points) Tableau mal tenu, absence de figures, notations incorrectes ou dessins inutilisables.	
$\frac{0/2}{1/2}$	Tableau soigné mais les schémas manquent de lisibilité ou de pertinence.	
$\frac{1/2}{2/2}$	Tableau soigné. Schémas clairs, bien annotés, exploités dans l'argumentation.	
	Réactivité aux questions et indications (1 point)	
0/1	Incapacité à comprendre les questions ou à s'adapter aux remarques.	
1/1	Bonne écoute, réponses adaptées et correction rapide d'éventuelles erreurs.	
1/1	Autonomie et initiative (1 point)	
0/1	Attend des indications pour avancer.	
1/1	Prend des indications pour avancer. Prend des initiatives réfléchies, explore différentes pistes avec jugement.	
1/1	Total (20 points)	
	Total (20 points)	