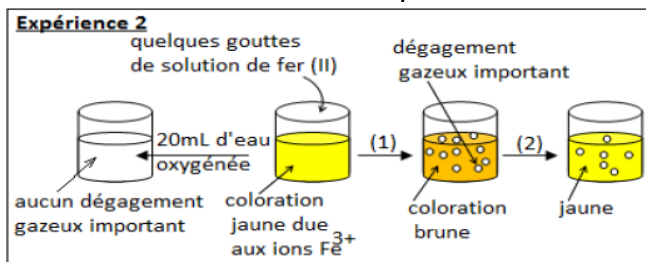
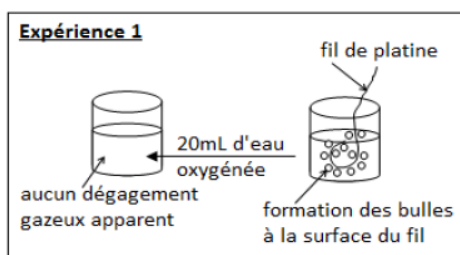


Devoir n°3 – Sciences Physiques – 2 heures

Exercice n°1:

La réaction de décomposition de l'eau oxygénée (H₂O₂) en eau (H₂O) et en dioxygène (O₂) est une réaction d'oxydoréduction très lente.

- 1) Ecrire l'équation bilan de cette décomposition de l'eau oxygénée en utilisant les demi-équations d'oxydoréduction des couples mise en jeu.
- 2) Comment peut-on voir si cette transformation se produit ?
- 3) Pour augmenter la vitesse de cette transformation, on réalise les expériences suivantes :



- a) Quels sont les 2 catalyseurs utilisés pour augmenter la vitesse de la réaction ? Dans quel cas parle-t-on de catalyse homogène ? de catalyse hétérogène ? Justifier votre réponse.
 - b) Quelle est l'équation de la réaction (1) associée à la transformation spontanée entre les ions fer (II) Fe²⁺ et l'eau oxygénée ?
 - c) Quelle est l'équation de la réaction (2) associée à la transformation spontanée entre les ions fer (III) Fe³⁺ et l'eau oxygénée ?
 - d) Écrire l'équation de la réaction globale (1) + (2).
 - e) Expliquer pourquoi l'ion fer (II) catalyse la réaction de dismutation de l'eau oxygénée.
- 4) On étudie la décomposition catalytique de l'eau oxygénée dans un ballon maintenu à température constante. A la date t=0, on verse dans une solution contenant un catalyseur, la quantité d'eau oxygénée nécessaire pour que la solution de volume V₀ = 1L soit à la concentration C₀ = 1 mol.L⁻¹. Le volume V de dioxygène dégagé est mesuré à pression constante et le volume molaire vaut V_m = 24 L/mol. Les résultats sont les suivants :

t(h)	0,5	1,0	1,5	2,0	2,5	3,0	4,0	5,0	6,0	7,0	8,0	10,0
V(L)	2,51	4,53	5,86	7,37	8,36	9,16	10,3	11,0	11,4	11,6	11,8	11,9

- a) Établir l'expression littérale de la concentration molaire volumique en eau oxygénée (notée [H₂O₂]) à une date t en fonction de C₀, V₀, V_m et V. Faire l'application numérique aux différentes dates.
- b) Tracer la courbe représentant [H₂O₂] en fonction du temps.
Échelles : 1 cm pour 1h et 1 cm pour 0,1 mol.L⁻¹.
- c) En déduire les vitesses de disparition de l'eau oxygénée aux dates t₁ = 0,5h et t₂ = 1,5h. Conclure.
- d) Déterminer la vitesse de formation maximale du dioxygène.
- e) Déterminer graphiquement le temps de demi réaction.

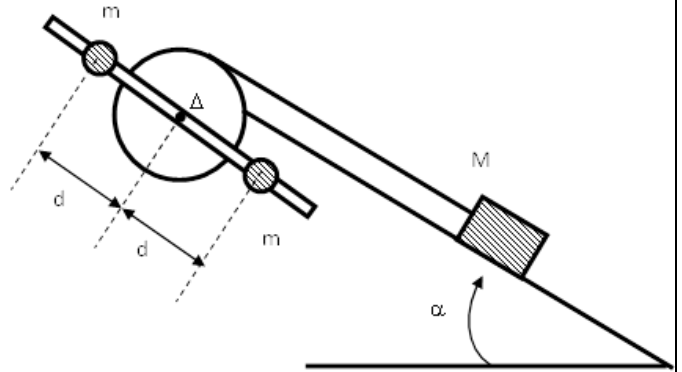
Données : E_o(H₂O₂/H₂O) = 1,77V ; E_o(O₂/H₂O₂) = 0,68V ; E_o(Fe³⁺/Fe²⁺) = 0,77V.

Exercice n°2:

On considère le système déformable (S) représenté par le schéma ci-contre. Il comprend :

- Une tige (T) homogène solidaire d'une poulie (P) de rayon r=0,2 m mobile sans frottement autour d'un axe horizontal (Δ) passant par son centre. Le moment d'inertie de l'ensemble par rapport à Δ est J₀.

- Deux masselottes A et B assimilables à des points matériels de même masse m fixées sur la tige à égale distance d de Δ .
- Un fil inextensible de masse négligeable enroulé sur la poulie. A l'autre extrémité est accroché un solide (C) de masse $M=0,2$ kg pouvant glisser sans frottement le long de la ligne de plus grande pente d'un plan incliné faisant un angle $\alpha = 30^\circ$ avec l'horizontale.
- On note J_Δ moment d'inertie de la tige T + poulie P + les deux masselottes.



On abandonne le système sans vitesse initiale, les frottements sont supposés négligeables, et à l'aide d'un dispositif approprié on mesure la vitesse V du solide C en fonction de d après avoir parcouru une distance $x=0,5$ m, les résultats sont donnés dans le tableau de mesures suivant :

$d(\text{m})$	0	0,1	0,2	0,3	0,4
$d^2(\text{m}^2)$					
$V(\text{m}\cdot\text{s}^{-1})$	1,49	1,41	1,24	1,05	0,89
$a(\text{m}\cdot\text{s}^{-2})$					
$\ddot{\theta}$ (rad. $\cdot\text{s}^{-2}$)					
$J_\Delta(\text{kg}\cdot\text{m}^2)$					

- 1) Représenter toutes les forces exercées sur ce système.
- 2) Etablir l'expression de l'accélération angulaire du système. Déduire la nature de mouvement de la poulie.
- 3) Compléter le tableau de mesures précédent.
- 4) Tracer, sur un papier millimétré, le graphe représentant la fonction $J_\Delta=f(d^2)$.
- 5) Déterminer graphiquement J_Δ en fonction de d^2 . Justifier théoriquement l'allure de la courbe. Calculer J_0 et m .
- 6) On fixe les masselottes à la distance $d=0,1$ m et à la date $t=5$ s on coupe le fil :
 - a) Calculer la vitesse angulaire de la poulie à cette date
 - b) Déduire le mouvement de la poulie juste après la coupure du fil.
 - c) Pour arrêter la poulie, on exerce une force \vec{F} constante tangentielle à la poulie
 - Représenter cette force.
 - La poulie s'arrête après avoir effectué 5 tours, calculer l'accélération angulaire de la poulie au cours de cette phase de mouvement.
 - En appliquant la RFD de rotation, déterminer la valeur de la force \vec{F} .

Exercice n°3:

Une petite sphère électrisée de masse $m = 50$ g, considérée comme ponctuelle, pénètre en O entre deux armatures P_1 et P_2 d'un condensateur avec une vitesse \vec{v}_0 de valeur $v_0=10$ ms⁻¹ dont la direction fait avec l'axe Oy un angle $\alpha > 45^\circ$. La sphère porte la charge $q=1$ μC . Les armatures P_1 et P_2 de longueur $l = 25$ cm sont distantes de $d = 8$ cm. La tension appliquée entre les armature est $U = U_{P_1P_2} = 840 \cdot 10^3$ V. Il règne constamment à l'intérieur du condensateur un champ électrique \vec{E} et un champ de pesanteur \vec{g} .

- 1) Reproduire le schéma où l'on indiquera les vecteurs champs \vec{E} et \vec{g} .

- 2) Etablir l'équation cartésienne de la trajectoire du mouvement de la sphère entre les armatures P_1 et P_2 .
- 3) Pour quelles de α la sphère n'heurte-t-elle pas la plaque P_1 ?
- 4) L'angle α étant fixé à 70° ; pour quelles valeurs de U la sphère sort-t-elle du condensateur ?
- 5) On considère par la suite que $U=840\text{kV}$.
 - a) Pour quelle valeur de α la sphère sort-t-elle du condensateur en O' ?
 - b) Calculer la valeur de la vitesse v_0' avec laquelle la sphère sort du condensateur en O' .
Quel angle \vec{v}_0 fait avec le plan horizontal ?
 - c) Un écran est placé à une distance $L = 20\text{cm}$ des extrémités des plaques, trouver l'ordonnée du point d'impact J sur l'écran.

