



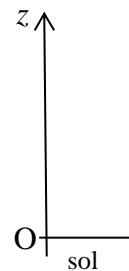


### Données :

- masse du système {Alan Eustace et son équipement} :  $m = 120 \text{ kg}$  ;
- intensité de la pesanteur à la surface de la Terre :  $g = 9,8 \text{ N/kg}$  ;
- on considère que le champ de pesanteur est uniforme entre 30 km et 42 km d'altitude, de norme :  $g_A = 9,7 \text{ N/kg}$ .

L'étude du saut d'Alan Eustace est conduite dans le référentiel terrestre. Alan Eustace et son équipement sont modélisés par un point matériel de masse  $m$ . La position d'Alan Eustace est repérée par son altitude  $z$  sur un axe vertical orienté vers le haut, l'origine étant au sol.

Alan Eustace s'est laissé tomber à une date choisie comme origine des temps ( $t = 0 \text{ s}$ ) à partir d'un point A d'altitude  $z_A = 41\,148 \text{ m}$  par rapport au sol.



## 1. Énergie potentielle de pesanteur du système

### 1.1. Champ de pesanteur au cours de la chute.

1.1.1. Quelle est l'origine de la variation observée entre les valeurs de  $g$  et  $g_A$  ?

1.1.2. Calculer l'écart relatif donné par  $\frac{g-g_A}{g}$  et exprimé en %. Conclure.

### 1.2. Travail du poids au cours du saut.

1.2.1. En considérant que le poids du système {Alan Eustace et son équipement} est constant, établir l'expression du travail du poids du système lors du déplacement d'Alan Eustace de A jusqu'au sol en fonction de  $m$ ,  $g$ , et  $z_A$ .

1.2.2. Calculer la valeur de ce travail.

### 1.3. Énergie potentielle de pesanteur.

1.3.1. « Le poids est une force conservative » ; expliquer cette expression.

1.3.2. Définir l'énergie potentielle de pesanteur  $E_p$  du système et montrer que son expression est  $E_p = mgz$  si on choisit une altitude de référence à préciser.

## 2. Modélisation de la première phase du mouvement par une chute libre

Alan Eustace atteint un point B, d'altitude  $z_B$ , après 50 s de chute.

Durant cette phase du mouvement, l'hypothèse est faite que la seule force s'exerçant sur le système {Alan Eustace et son équipement} est le poids.

Dans ce cas, on peut montrer que la chute est verticale. Un logiciel de simulation permet d'obtenir la courbe donnant la valeur de la vitesse  $v$  d'Alan Eustace en fonction du temps  $t$ .





```
05. to, dt, tmax = 0, 1, 50
06. vo = 0
07. zo = 0    # ordonnée à t = 0 s, axe vertical orienté vers le haut
08.
09. z=zo
10. t=to
11. Eco=0    #énergie cinétique à to
12. Eppo=0   #énergie potentielle de pesanteur à to
13. Emo=0    #énergie mécanique à to
14.
15. g=9,7    #intensité de pesanteur en N/kg
16. m=120    #masse en kg
17.
18. ##### Création des listes #####
19. tps=[0]
20. zlist= [z]
21. v=[0]
22. Eclist=[Eco]
23. Epplist=[Eppo]
24. Emllist=[Emo]
25.
26. while t<tmax :
27.     t = t + dt
28.     tps.append(t)
29.
30.     v1 = vo + (-0.000044*vo*vo+9,7)*dt
31.     vo=v1
32.
33. ##### Calculs de #####
34.     z=z-vo*dt    #ordonnée à la date t
35.     Ec=0.5*m*vo**2 #énergie cinétique à la date t
36.     Epp=mgz      #énergie potentielle de pesanteur à la date t
37.                 #Epp = 0 à t = 0 s
38.     Em=Ec+Epp    #énergie mécanique à la date t
```

**3.2.1.** À quelle ligne peut-on lire le choix de l'origine de l'axe vertical ici utilisée ?  
À quelle position d'Alan Eustace correspond cette origine ?

**3.2.2.** En déduire que l'ordonnée d'Alan Eustace au cours du saut est négative pour ce choix d'origine.





généralement très solubles :

	Oléine	Hydroxyde de sodium (soude)	Oléate de sodium (Savon)
<b>Solubilité dans l'eau</b>	insoluble	soluble	soluble
<b>Solubilité dans l'éthanol</b>	soluble	soluble	soluble
<b>Solubilité dans l'eau salée</b>	insoluble	soluble	peu soluble

## 1. Espèces chimiques mises en jeu dans la synthèse du savon

### 1.1 L'eau

1.1.1 Établir le schéma de Lewis de la molécule d'eau en déterminant au préalable le nombre total d'électrons de valence.

1.1.2 Interpréter la géométrie coudée de cette molécule.

1.1.3 En déduire le caractère polaire ou apolaire de la molécule d'eau en justifiant votre réponse.

1.1.4 Justifier que l'huile ne soit pas soluble dans l'eau.

### 1.2 La soude

La soude est une solution aqueuse d'hydroxyde de sodium. Elle est obtenue dans le cas de cette synthèse par dissolution dans l'eau d'un échantillon d'hydroxyde de sodium NaOH solide de masse  $m = 400$  g pour obtenir un volume  $V = 1,0$  L de solution.

1.2.1 Exprimer, puis calculer la concentration en quantité de matière en soluté apporté de la solution de soude.

1.2.2 Écrire l'équation de la réaction qui modélise la dissolution de l'hydroxyde de sodium solide NaOH(s) dans l'eau.

1.2.3 Exprimer puis calculer les concentrations en quantités de matière effectives des ions présents dans la solution de soude.

## 2. Analyse du protocole de synthèse du savon

### 2.1. Étude qualitative à partir des données fournies

2.1.1 Préciser le rôle de l'éthanol dans l'étape 1 en justifiant votre réponse.

2.1.2 Après le chauffage, on réalise les deux étapes suivantes décrites sur la figure 3 ci-dessous :

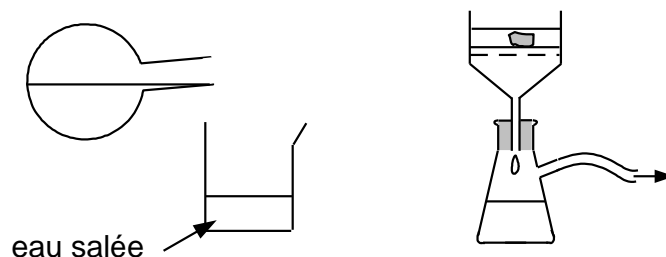


Figure 3. Étapes 3 et 4 du protocole de synthèse d'un savon

Justifier l'utilisation d'eau salée dans l'étape 3 et indiquer le nom du dispositif utilisé à l'étape 4 et son intérêt.

### 2.2 Étude quantitative

Modèle CCYC : ©DNE

Nom de famille (naissance) :


(Suivi s'il y a lieu, du nom d'usage)

Prénom(s) :

N° candidat :  N° d'inscription :

(Les numéros figurent sur la convocation.)

Né(e) le :  /  /



1.1

On cherche à déterminer le rendement de la synthèse du savon. La masse du savon obtenu est égale à  $m_{exp} = 10,5 \text{ g}$ .

2.2.1 Vérifier que la soude est le réactif introduit en excès.

2.2.2 Déterminer le rendement de cette synthèse. Commenter.

### 3. Propriétés lavantes d'un savon

On s'intéresse désormais aux propriétés lavantes d'un savon.

On peut représenter schématiquement l'ion oléate, l'ion actif du savon de la façon suivante :

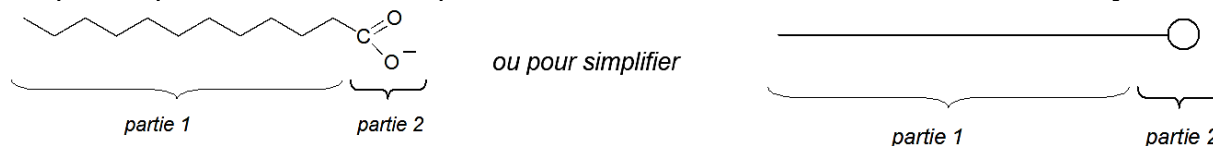


Figure 4. Représentations schématiques de l'ion oléate

3.1 Caractériser les parties 1 et 2 des schémas de l'ion de la figure 4 à l'aide du vocabulaire suivant : hydrophile, hydrophobe, lipophile, lipophobe.

3.2 En déduire, parmi les schémas 5.a et 5.b de la figure 5, celui qui peut expliquer le mode d'action d'un savon. Décrire en un schéma et/ou une ou deux phrases l'étape suivante menant à l'élimination de la tache de graisse lors du lavage par du savon.

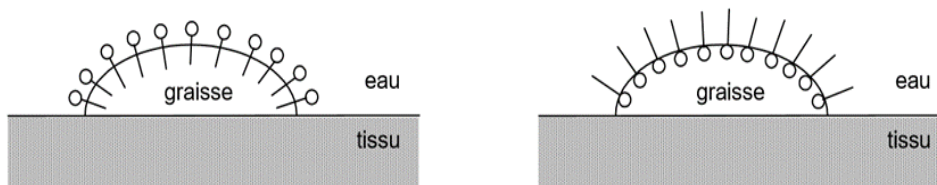


Schéma 5.a.

Figure 5

Schéma 5.b.