

# TEST22 - Mécanique

⚠ → Encadrer les résultats

---

1. Établir l'expression de l'énergie potentielle associée à la force conservative :

$$\vec{F} = -\mathcal{G} \frac{mM}{r^2} \vec{e}_r$$

2. Etablir l'expression de l'énergie potentielle associée à la force conservative :

$$\vec{F} = -k (\ell - \ell_0) \vec{e}_x$$

3. Donner la constante des aires.

4. Établir l'expression de l'énergie potentielle effective pour un objet de masse  $m$  soumis à la seule force d'attraction gravitationnelle.

5. Citer le nom d'une base forte et de trois acides forts, ainsi que leurs formules brutes.

## Corrigé

**1.** La force est conservative, elle dérive donc d'une énergie potentielle. On a :

$$F = -\frac{dE_p}{dr}$$

(à une dimension si la force dépend de  $r$  ce qui est le cas ici). L'énergie potentielle est donc une primitive de cette force :

$$E_p = - \int F.dr$$

soit :

$$E_p = - \int \left( -\mathcal{G} \frac{mM}{r^2} \right) .dr$$

$$E_p = -\mathcal{G} \frac{mM}{r} + cste$$

la constante est prise nulle, en supposant que l'interaction ressentie à l'infini tend vers 0, soit :

$$E_p = -\mathcal{G} \frac{mM}{r}$$

**2.** La force est conservative, elle dérive donc d'une énergie potentielle. L'énergie potentielle est donc une primitive de cette force :

$$E_p = - \int F.d\ell$$

soit :

$$E_p = - \int (-k (\ell - \ell_0)) .d\ell$$

$$E_p = \frac{1}{2} k (\ell - \ell_0)^2 + cste$$

on choisit  $E_p = 0$  pour  $\ell = \ell_0$  (à vide) :

$$E_p = \frac{1}{2} k (\ell_0 - \ell_0)^2 + cste = 0$$

soit :

$$cste = 0$$

finalement :

$$E_p = \frac{1}{2}k(\ell - \ell_0)^2$$

**3.** Pour un mouvement à force centrale conservative, on a :

$$\mathcal{C} = r^2\dot{\theta} = cste$$

**4.** Dans ce cas, on a :

$$\overrightarrow{OM} = r \vec{e}_r$$

et :

$$\vec{v} = \dot{r} \vec{e}_r + r\dot{\theta} \vec{e}_\theta$$

de plus la force d'attraction gravitationnelle, s'écrit :

$$\vec{F}_G = -\mathcal{G} \frac{mM}{r^2} \vec{e}_r$$

On a alors :

$$E_m = \frac{1}{2}mv^2 - \mathcal{G} \frac{mM}{r}$$

soit :

$$E_m = \frac{1}{2}m(\dot{r}^2 + (r\dot{\theta})^2) - \mathcal{G} \frac{mM}{r}$$

De plus :

$$\mathcal{C} = r^2\dot{\theta} = cste$$

soit :

$$\dot{\theta} = \frac{\mathcal{C}}{r^2}$$

il vient :

$$E_m = \frac{1}{2}m \left( \dot{r}^2 + \frac{\mathcal{C}^2}{r^2} \right) - \mathcal{G} \frac{mM}{r}$$

on identifie alors :

$$E_m = E_{c,radial} + E_{p,eff}$$

soit l'énergie potentielle effective :

$$E_{p,eff} = \frac{1}{2}m\frac{C^2}{r^2} - \mathcal{G}\frac{mM}{r}$$

- 5.** La base forte à citer est la soude (solution aqueuse d'hydroxyde de sodium  $Na^+ + HO^-$ ). Les trois acides forts à connaître sont : l'acide chlorhydrique  $H^+ + Cl^-$ , l'acide nitrique  $H^+ + NO_3^-$  ainsi que la première acidité de l'acide sulfurique  $H_2SO_4$ .