

phys 1 (10')

(15)

$$1) \boxed{E_{pp} = mgz = 150 \times 10 \times 20}$$

$$\underline{E_{pp20} = 30 \text{ kJ}} \text{ à } 20 \text{ m du sol}$$

$$\underline{E_{pp0} = 0 \text{ J}} \text{ au sol car } z=0$$

$$2) \boxed{E_c = \frac{1}{2} mv^2}$$

$$\underline{E_c = \frac{1}{2} \times 150 \times 14^2}$$

$$\underline{\underline{E_c = 15 \text{ kJ à 20 m du sol}}}$$

$$3) \boxed{E_m = E_c + E_{pp} = \text{cote}}$$

$$4) \underline{E_{c20} + E_{pp20} = E_{c0} + E_{pp0}}$$

$$\underline{\frac{1}{2} m v_{20}^2 + m g z_{20} = \frac{1}{2} m v_0^2 + 0}$$

$$v_0^2 = v_{20}^2 + 2g z_{20}$$

$$\underline{\underline{v_0 = \sqrt{v_{20}^2 + 2g z_{20}}} = \sqrt{14^2 + 2 \times 10 \times 20}}$$

$$\underline{\underline{v_0 = 24 \text{ m.s}^{-1}}}$$

$$(5) \quad \underline{\underline{\frac{1}{2} m v_0^2 = E_{c20} + E_{pp20}}}$$

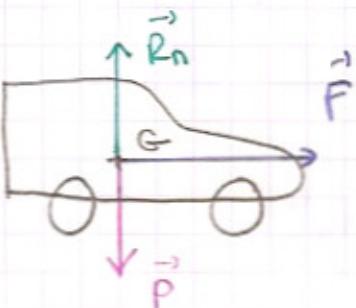
$$\underline{\underline{v_0 = \sqrt{\frac{2}{m} (E_{c20} + E_{pp20})} = \sqrt{\frac{2}{150} \times 45 \cdot 10^3}}}$$

$$\underline{\underline{v_0 = 24 \text{ m.s}^{-1}}}$$

(A)  $m = 1,20t = 1,2 \cdot 10^3 \text{ kg}$

$v_0 = 0 \text{ m.s}^{-1}$

- 1) la voiture est soumise à son poids  $\vec{P}$ , la réaction normale  $\vec{R_n}$  et la force du moteur  $\vec{F}$ .



2) D'ap. le théorème de l'ÉC :  $\Delta E_C = \frac{1}{2}mv_B^2 - \frac{1}{2}mv_A^2 = \sum W_{AB}(\vec{F}_{\text{ext}})$

on  $\vec{R_n}$  et  $\vec{P}$  ne travaillent pas car ils sont  $\perp$  au déplacement et  $v_A = v_0 = 0$

$$\Rightarrow \frac{1}{2}mv_B^2 = \vec{F} \cdot \vec{AB} = F \cdot AB \cos 0^\circ = F \cdot AB$$

$$F = \frac{mv_B^2}{2AB} = \frac{1,2 \cdot 10^3 \times 16,7^2}{2 \times 600}$$

$$(v_B = \frac{60 \text{ km}}{1 \text{ h}} = \frac{60 \cdot 10^3 \text{ m}}{3600 \text{ s}} = 16,7 \text{ m.s}^{-1})$$

$$\underline{\underline{F = 278 \text{ N.}}}$$

- (B) 3) Sur BC, aucune force ne travaille donc

$$\Delta E_C = 0 \Rightarrow \underline{\underline{v_B = v_C = 60 \text{ km.h}^{-1}}}$$

4) D'ap. le théo. de l'Ec :

$$\Delta E_C = \frac{1}{2} m v_0^2 - \frac{1}{2} m v_c^2 = \Sigma W_{CO} (\vec{F}_{ext})$$

$$\frac{1}{2} m v_0^2 - \frac{1}{2} m v_c^2 = W_{CO} (\vec{P})$$

seul le poids travaille (il n'y a pas de frotts et  $\vec{R}_n$  est  $\perp$  au sol en tout point)

$$\frac{1}{2} m (v_0^2 - v_c^2) = \cancel{m g (z_c - z_0)}$$

$$v_0^2 - v_c^2 = 2g (z_c - z_0)$$

$$v_0^2 = 2g (z_c - z_0) + v_c^2$$

$$\boxed{v_0 = \sqrt{2g (z_c - z_0) + v_c^2}}$$

Or  $z_c = 0$

$$z_0 = \pi - \pi \cos \alpha = \pi (1 - \cos \alpha)$$

$$\Rightarrow \boxed{v_0 = \sqrt{-2g \pi (1 - \cos \alpha) + v_c^2}}$$

$$= \sqrt{16,7^2 - 20 \times 100 (1 - \cos 15)}$$

$$\boxed{v_0 = 14,5 \text{ m.s}^{-1}}$$

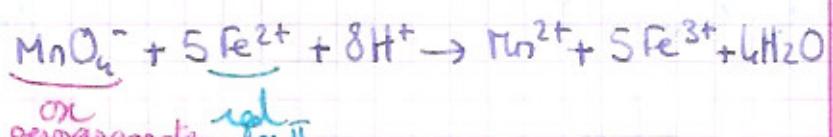
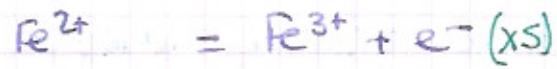
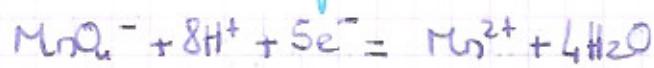
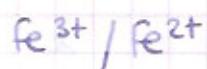
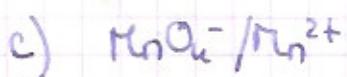
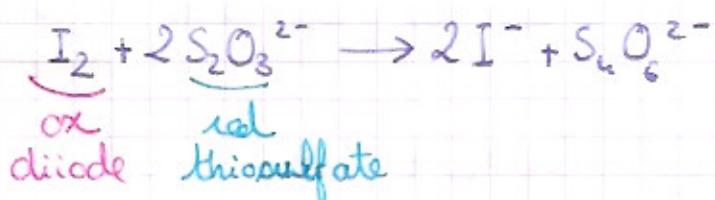
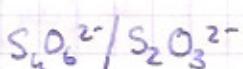
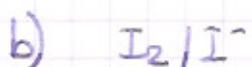
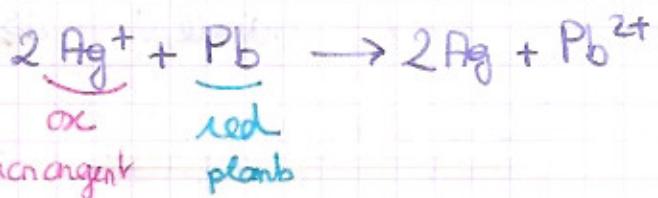
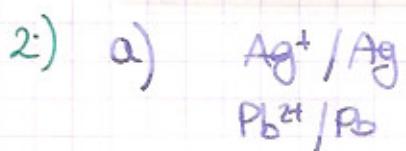
- 1) Il s'agit de l'énergie intérieure du système
- 2) la conduction est un transfert d'énergie qui s'effectue de proche en proche, sans transport de matière.
- 3) la convection se fait avec transport de matière.
- 4) le transfert par rayonnement peut s'effectuer dans le vide, ainsi, on reçoit la chaleur du soleil par rayonnement alors que le syst. solaire est essentiellement constitué de vide.
- 5) Un transfert thermique s'effectue d'un corps chaud vers un corps froid.
- 6) a)  $Q > 0$  car l'eau reçoit la chaleur  
$$Q = 10 \times 4180 \times (60 - 20)$$
$$\underline{Q = 1,7 \cdot 10^5 \text{ J}}$$
 car  $\rho_{\text{eau}} = 1,0 \text{ kg/L}$

# chimie 1 (AS)

16,1

1) Un oxydant est capable de capturer un ou plusieurs  $e^-$ .

Un réducteur cède un ou plusieurs  $e^-$ .



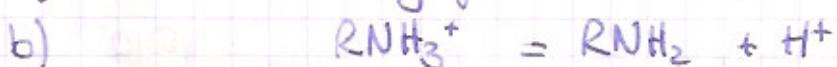
3) L'élément iodé a tendance à capturer 1  $e^-$  pour respecter la règle de l'octet. C'est un oxydant. (halogénés: 7<sup>e</sup> colonne)

0,5

(BR)

1) a) L'acide conjugué de  $\text{RNH}_2$  est  $\text{RNH}_3^+$

0,5



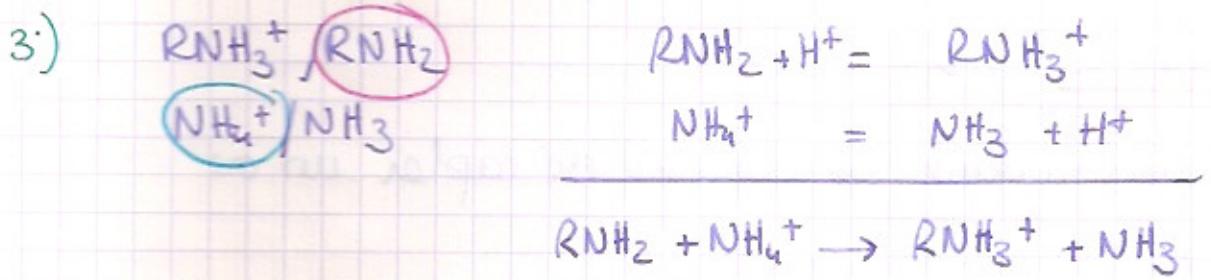
0,5

2) a)  $\text{NH}_4^+$  est un acide susceptible de céder un  $\rho^+$ .

1



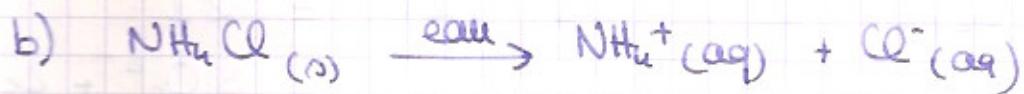
0,5



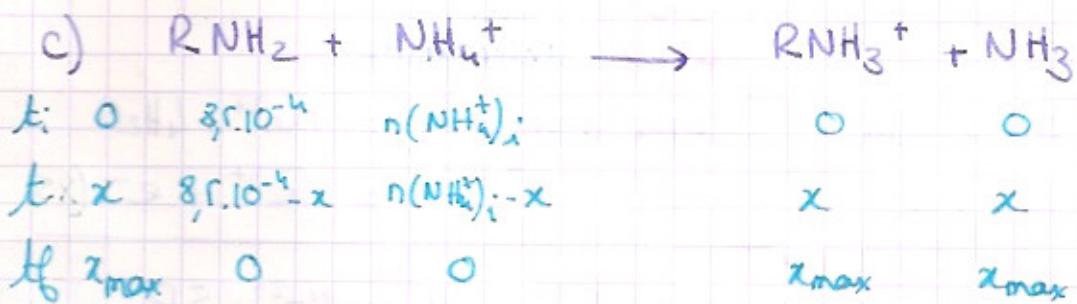
4) La procaine se transforme en un ion  $\text{RNH}_3^+$  qui permet l'élimination urinaire

5) a)  $C = \frac{n}{V} = \frac{m}{M(\text{NH}_4\text{Cl})V} = \frac{1,0}{53,5 \times 100 \cdot 10^{-3}}$

$$C = 0,19 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$



D'ap. les prop. stoe  $\underline{[\text{NH}_4^+] = C}$



Avec  $n(\text{RNH}_2)_i = \frac{m}{M} = \frac{200 \cdot 10^{-3}}{236} = 8,5 \cdot 10^{-4} \text{ mol.}$

Au min., on est ds les prop. stoe :

$$8,5 \cdot 10^{-4} - x_{\max} = 0 \Rightarrow x_{\max} = 8,5 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$$

et  $n(\text{NH}_4^+)_{i2} - x_{\max} = 0$

$$n(\text{NH}_4^+)_{i2} = x_{\max}$$

$$\underline{n(\text{NH}_4^+)_{i2} = 8,5 \cdot 10^{-4} \text{ mol.}}$$

$$n(NH_4^+) = [NH_4^+] \times V$$

$$\Rightarrow \boxed{V = \frac{n(NH_4^+)}{[NH_4^+]}} = \frac{8,5 \cdot 10^{-4}}{0,19}$$

$$\underline{\underline{V = 4,5 \text{ mL}}}$$

1