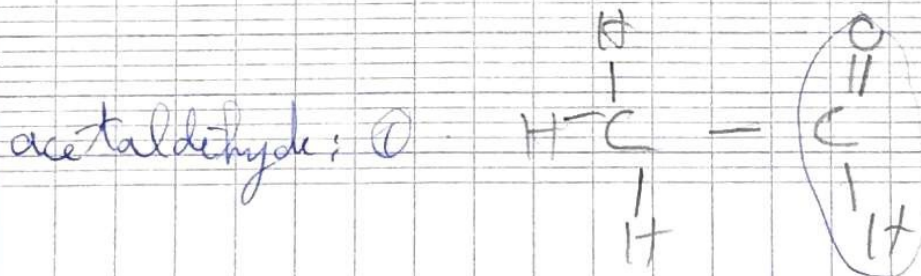
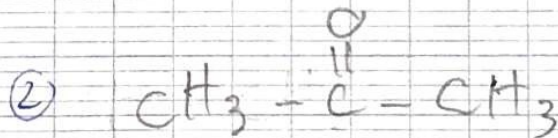
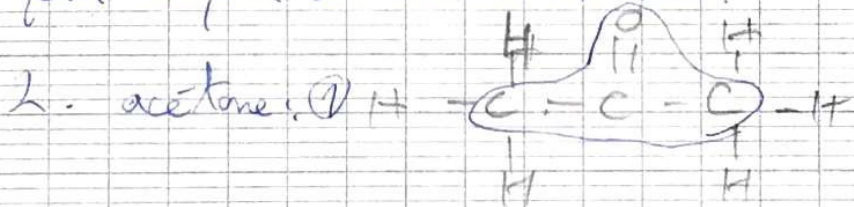
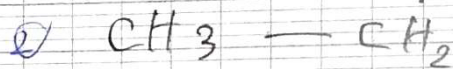
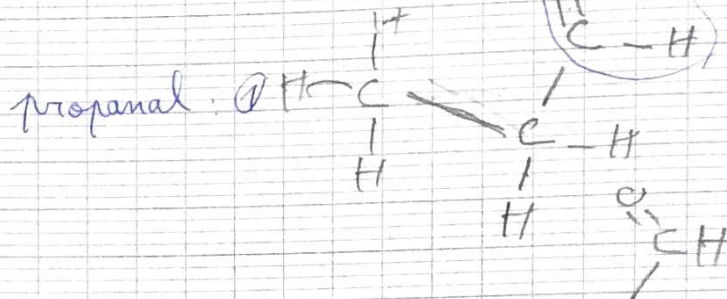
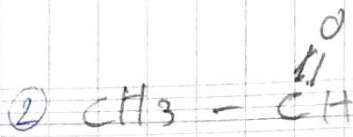


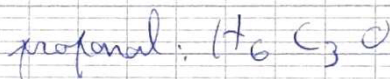
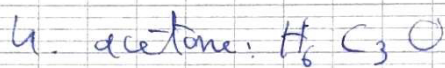
Exercice 1:

1. Le nombre de liaisons réalisées par l'atome de carbone est de 4. Sachant que son numéro atomique est de 6 alors : K 2 L 4 il lui faut donc 4 électrons pour remplir sa couche externe (octet). Celui de l'hydrogène est de 1 liaison, car sachant que son numéro atomique est de 1 alors : K 1, il lui faut donc 1 électron pour remplir sa couche externe. L'oxygène, lui, a 3 liaisons car sachant que son numéro atomique est de 7 alors : K 2 L 5 il lui faut donc 3 électrons pour remplir sa couche externe. ✓





3 L'acétone fait parti des cétones, l'acétaldéhyde des aldéhydes et le propanal des aldéhydes.



Elles sont donc isomère car elles possèdent la même formule brute mais la même formule semi-développée.

Exercice 2:

1. $\rho = \frac{m}{V}$ = c'est la relation.
 $\frac{\text{g}}{\text{mL}}$ $\frac{\text{g}}{\text{mL}}$

2. $\rho = \frac{m}{V}$ A.N. $m = \rho \times V = 0,79 \text{ g/mL} \times 0,0400 \text{ mL}$
 $m = 0,0316 \text{ g}$

La masse d'acétone est donc $0,0395g$, elle est inférieure à la valeur maximale qui est de $0,049g$.

$$3. m = n \times M$$

$$A.N. : m = \frac{m}{M} = \frac{0,0395g}{58g/mol} = 6,8 \times 10^{-4} mol$$

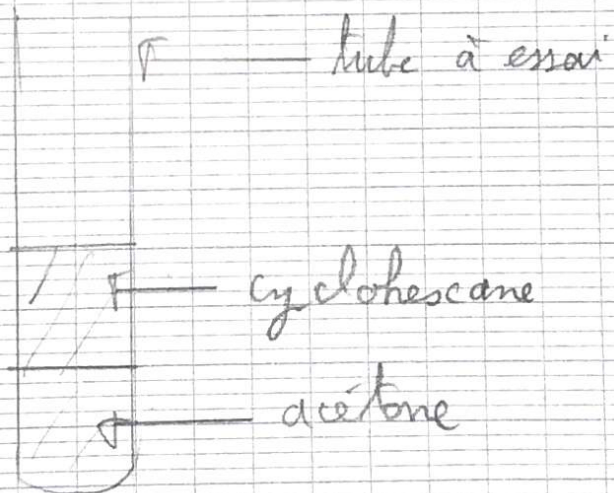
La quantité de matière d'acétone dans la prise de sang est donc de $6,8 \times 10^{-4} mol$.

Exercice 3.

1. L'acétone est inflammable, est nocif ou irritant.

2. L'état physique de l'acétone et du cyclohexane est liquide car leur température de fusion est de $6^{\circ}C$ et de $-94,6^{\circ}C$ et leur température d'ébullition est de $80^{\circ}C$ et $56^{\circ}C$.

3.



L'acétone se place au dessous du cyclohexane car