

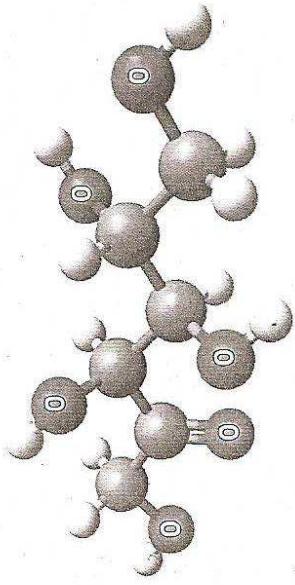
NOM :

Prénom :

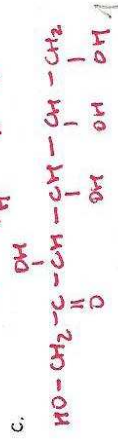
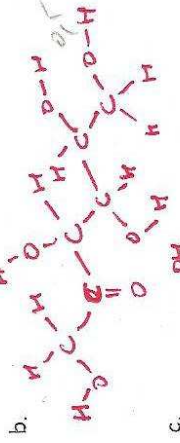
Note :

A

1. Donner la formule brute (a.), la formule développée (b.) et la formule semi-développée (c.) de cette molécule de fructose :



a. $C_6H_{12}O_6$ 0,5



2. On verse 10 g de fructose dans une fiole jaugée de 100,0 mL. On complète avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge.

a. Comment appelle-t-on cette opération ? *dissolution* 0,5

b. Calculer la quantité de matière de fructose introduite. $n = \frac{m}{M} = \frac{10}{12 \times 6 + 12 \times 1 + 6 \times 16}$ 1

$n = 0,056 \text{ mol}$ 1

c. En déduire la concentration molaire en fructose de la solution.

$c = \frac{n}{V} = \frac{0,056}{0,100} = 0,56 \text{ mol/L}$ 1

3. Le glucose a pour formule brute $C_6H_{12}O_6$.

a. Donner la définition de molécules isomères.

m même brute MS facile suit des # arrangement d'atomes # 0,5

b. On réalise la combustion du glucose (donc avec le dioxygène de l'air). Il se forme du dioxyde de carbone et de l'eau.

- Comment met-on en évidence la présence d'eau ?

sulfate de cuivre anhydre qui devient bleu 0,5

- Comment met-on en évidence la présence de dioxyde de carbone ?

eau de chaux qui se trouble 0,5

- Ecrire l'équation chimique de la réaction :

