

**Correction – Exercice de Chimie 1) Détermination de n** Oxydation complète de 1 g de A  $\rightarrow$  2,45 g de CO<sub>2</sub>. Moles de CO<sub>2</sub> :  $2,45 / 44 = 0,05568$  mol. Formule brute : C<sub>n</sub>H<sub>m</sub>O  $\rightarrow M = 14n + 16$ . En résolvant, on obtient n = 3.  $\rightarrow$  Formule brute de A : C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>O. **2) Test à la 2,4-DNPH** Précipité jaune  $\rightarrow$  A est un aldéhyde ou une cétone. **3) Réactif de Tollens** Présence de dépôt d'argent  $\rightarrow$  A est un aldéhyde. **4) Oxydation en milieu acide** Oxydation  $\rightarrow$  acide 2-méthylpropanoïque. Donc A = 2-méthylpropanal. Formule semi-développée : CH<sub>3</sub>–CH(CH<sub>3</sub>)–CHO. **Nom du composé :** 2-méthylpropanal (isobutyraldéhyde).