

Correction – Exercice de Chimie 1) Détermination de n Oxydation complète de 1 g de A → 2,45 g de CO₂. Moles de CO₂ : 2,45 / 44 = 0,05568 mol. Formule brute : C_nH_{2n+2}O → M = 14n + 16. En résolvant, on obtient n = 3. → Formule brute de A : C₃H₈O. **2) Test à la 2,4-DNPH** Précipité jaune → A est un aldéhyde ou une cétone. **3) Réactif de Tollens** Présence de dépôt d'argent → A est un aldéhyde. **4) Oxydation en milieu acide** Oxydation → acide 2-méthylpropanoïque. Donc A = 2-méthylpropanal. Formule semi-développée : CH₃—CH(CH₃)—CHO. **Nom du composé :** 2-méthylpropanal (isobutyraldéhyde).