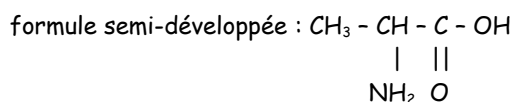
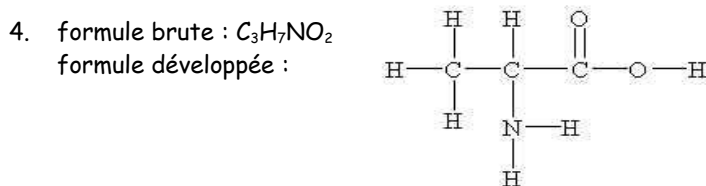
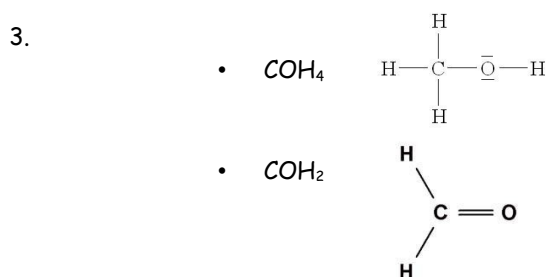
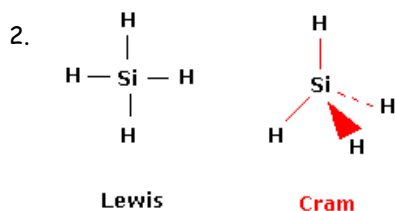


C3. Les molécules Pour s'entraîner - Corrigé

1. Schéma de Lewis

1. Si : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$ couche externe : 3 nombre d'électrons de valence : 4
L'atome Si va faire **4 liaisons covalentes** pour respecter la règle de l'octet et adopter la même configuration électronique que l'Argon (Z=18). Pour cela, Si engage ses 4 électrons de valence dans 4 liaisons covalentes et n'a donc **aucun doublet non-liant**.
D'où le schéma de Lewis de l'atome : $\cdot \text{Si} \cdot$



2. Isomères

