EXERCICES

De la structure des entités aux propriétés : Lewis, géométrie, polarité

1re

Nom : _____
Classe : _____

> Au contrôle, une réponse juste sans calcul ne rapporte presque rien : chaque problème se rédige en quatre temps — **justifier**, **poser** l'égalité, **mener le calcul** jusqu'au bout, **conclure** par une phrase avec l'unité. La place réservée est dimensionnée pour ces quatre temps.

1 Valence

●○○

a. Combien d'électrons de valence ont H, C, N, O ?

2 Lewis

●○○

a. Donne le schéma de Lewis de H_2O (décrit en mots).

3 Géométrie

●●○

a. Donne la géométrie de CH_4, NH_3, CO_2.

4 Polarité

●●○

a. CO_2 est-elle polaire ? Justifie.

5 Solubilité

●●○

a. Pourquoi le diiode (I_2) se dissout-il mieux dans le cyclohexane que dans l'eau ?

6 Ébullition

a. Pourquoi l'eau bout-elle à 100 °C alors que le méthane bout à −161 °C ?

Corrigé détaillé sur **progresschool.fr** — chapitre « De la structure des entités aux propriétés : Lewis, géométrie, polarité ».