

2019 年度基礎化学ⅡB, ⅡC 中間テスト

1) 以下の化合物について, 結合のイオン性が増大する順に並べなさい。

(電気陰性度 C: 2.5, Cl: 3.0, Ba: 0.9, Ti: 1.5)



2) 一酸化炭素の点電子構造を示しなさい。(すべての結合, 非共有電子対を点で示すこと)

3) 中心原子が孤立電子対 2 個と原子への結合 2 個をもつ分子の形を予想して答えなさい。

4) アセトアミドの共鳴混成体を書き, 図中にそれぞれの酸素の形式電荷を示しなさい。

5) アレン分子 ($\text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{CH}_2$) の構造を立体構造がわかるように示しなさい。また各炭素の混成軌道を説明しなさい。

6) この授業に対する感想, 要望等