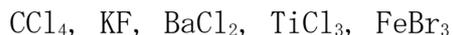


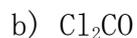
2021 年度基礎化学ⅡB, ⅡC 中間テスト

1) つぎの化合物に含まれる結合について, イオン性が大きい順に不等号を用いて並べなさい。

(電気陰性度 C: 2.5, F: 4.0, Cl: 3.0, K: 0.8, Ti: 1.5, Fe: 1.8, Br: 2.8, Ba: 0.9)



2) 以下の化合物の点電子構造を示しなさい。(すべての共有結合は線で, 非共有電子対は点で示すこと)



3) アンモニア分子の形を予想しなさい。

4) アレン ( $\text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{CH}_2$ ) におけるすべての炭素原子の混成軌道を説明し, 分子構造を示しなさい。

5) 酸素分子が常磁性を示すことについて, 分子軌道法を用いて説明しなさい。

6) この授業に対する要望など