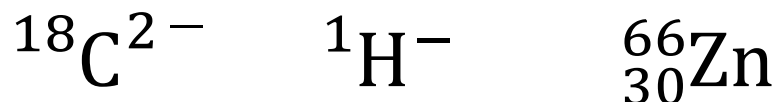


基礎無機化学 2022 年度中間試験 (表: 25 点, 裏: 26 点, 計 51 点)

※裏面にも問題があります!

問 1. 以下の 3 つの原子やイオンについて考える。(計 15 点)



(1) それぞれの「陽子数」「中性子数」「電子数」「最外殻電子 (最も核から遠い電子殻の電子) の主量子数」を答えよ。(1 つの原子やイオンについて 4 つ全て合っていて 2 点, 計 6 点. その原子・イオンについて一つでも間違っていると得点にはならないので, ミスに注意すること)

(2) これらの原子やイオンの電子配置を準位図として描け. 電子は内殻電子も省略せずに矢印として書き込み, エネルギーに差のある軌道はどちらのエネルギーが高いのか明確にわかるように書くこと. (2 点×3, 計 6 点)

(3) これらの原子やイオンの中に一つだけ, 不安定な原子核をもつものがある. それがどれなのかを答え, さらに「なぜ不安定なのか」の理由を記せ. (理由まであつていて 3 点)

問 2. 次の 2 つの軌道の形を, 位相の変化がわかるように描け (塗り分けるか, 「+」「-」などを書き込めばよい). (各 3 点, 計 6 点)

※複数ある場合 (例えば p 軌道は 3 つある), そのうち一つを描けば良い

(1) 5p 軌道

(2) 6d 軌道

問 3. 次の 5 つの原子を「イオン化エネルギーの大きい順」(大きいものが左) に並べるとともに, そのような順序になる原因を説明せよ. (原因まで合っていて 4 点)

Na Mg S Ar K

問 4. 次の (1) ~ (3) のペアそれぞれについて、「電子を 1 つ引き抜くのに必要なエネルギー」を比べたとき、「どちらがより大きいか」(=どちらから電子を引き抜くのがより大変か) を答え、そのような差を生む原因を答えよ。(3 点×3, 計 9 点)

- (1) C と F (C → C⁺と F → F⁺はどちらが大変? その原因は?)
- (2) O と O²⁻ (O → O⁺と O²⁻ → O⁻はどちらが大変? その原因は?)
- (3) Ne⁺ と Ne (Ne⁺ → Ne²⁺と Ne → Ne⁺はどちらが大変? その原因は?)

問 5. 原子番号 20 の Ca の 1 価の正イオン (Ca⁺) について考える。(6 点)

- (1) 電子配置を書け (1 点) ※例えば Li なら, (1s)²(2s)¹ と書けば良い。
- (2) 最外殻電子から見た有効核電荷を, スレーターの規則で計算せよ (2 点)
- (3) 原子の最外殻電子の主量子数が n , その電子から見た有効核電荷が Z_{eff} のとき, その原子から電子を 1 つ引き抜くのに必要なエネルギー E が $E = E_0 \times (Z_{\text{eff}} \div n)^2$ と近似できるとする (E_0 は正の定数). このとき, Ca⁺ から電子を一つ引き抜き Ca²⁺ にするのに必要なエネルギー E を, E_0 を用いて表せ。(3 点) (計算も書くこと!)

問 6. 3 つの原子 ${}_2\text{He}$, ${}_8\text{O}$, ${}_{19}\text{K}$ それぞれの「1s 軌道」を「エネルギーの低い順」(左がエネルギーが低い) に並べるとどのような順序になるかを答え, そのようになる原因も説明せよ。(3 点)

問 7. 以下は恒星内部で起こる核融合の例である。 $\boxed{X_1} \sim \boxed{X_4}$ を元素記号で答えよ。原子番号と質量数も記すこと! (価数は不要) (各 2 点×4, 計 8 点)

