

化学基礎 小テスト 04

問 次の①～⑯をイオン式で表しなさい。（制限時間 3 分）

① 水素イオン	⑯ 塩化物イオン
② リチウムイオン	⑰ フッ化物イオン
③ ナトリウムイオン	⑱ ヨウ化物イオン
④ カリウムイオン	⑲ 水酸化物イオン
⑤ 銅（I）イオン	⑳ 硝酸イオン
⑥ 銀イオン	㉑ 酢酸イオン
⑦ アンモニウムイオン	㉒ 炭酸水素イオン
⑧ マグネシウムイオン	㉓ 酸化物イオン
⑨ カルシウムイオン	㉔ 硫化物イオン
⑩ バリウムイオン	㉕ 炭酸イオン
⑪ 亜鉛イオン	㉖ 硫酸イオン
⑫ 鉄（II）イオン	㉗ リン酸イオン
⑬ 銅（II）イオン	
⑭ アルミニウムイオン	
⑮ 鉄（III）イオン	

★答え合わせは、教科書 p.58 および Let's Try Note Vol.1 P.19 を活用して行ってください。

★資料集 p.32 にその他の重要イオンが掲載されています。余裕がある人は、覚えましょう。

合格基準 ※下記の(ア)～(エ)をすべて満たしていること

(ア) ①～⑯がすべて正解している。

(イ) アルファベットの大文字・小文字の区別をしっかりとつけて誤字なく解答している。

(ウ) イオンの価数と電荷の符号（+、-）は文字の右上に、イオン中に含まれる各原子の数は元素記号の右下に小さく書かれている。

例) 二クロム酸イオン $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$

（2個のクロム原子と7個の酸素原子が1つの集団となり、原子団全体で2価の陰イオンとなっている）

(エ) 制限時間以内に、『①X ②Y ③Z…』のように解答番号も含めて書いている。

アドバイス

★単原子イオンの多くは、周期表と関連づけると覚えやすい。

★単原子イオンの名称は、陽イオンは「元素名+イオン」、陰イオンは「元素名の語尾を化物に変える+イオン」の基本ルールでつけられる。

★多原子イオンの名称は固有のものなので、一つ一つ覚える。