

## 化学基礎 小テスト 04

問 次の①～⑳をイオン式で表しなさい。(制限時間 3 分)

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

★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) ①～㉗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) ニクロム酸イオン  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$

(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。