2015年度　本試験　化学　第3問　－　問4

必要があれば，原子量は次の値を使うこと。

　H　1.0　　　C　12　　　N　14　　　O　16　　　Al　27　　　Cl　35.5　　　Cu　64

気体は理想気体として扱うものとする。

【問題】

　二つの元素に共通する性質として**誤りを含むもの**を，次の①～⑤のうちから一つ選べ。

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 二つの元素 | 共通する性質 |
| ① | K，Sr | 炎色反応を示す |
| ② | Sn，Ba | ＋2の酸化数をとりうる |
| ③ | Fe，Ag | 硫化物は黒色である |
| ④ | Na，Ca | 炭酸塩は水によく溶ける |
| ⑤ | Al，Zn | 酸化物の粉末は白色である |

2015年度　本試験　化学　第3問　－　問4

【問題情報】

|  |  |
| --- | --- |
| **単元** | 元素の性質 |
| **配点** | 4点 |
| **計算問題** | × |
| **難易度** | 易しい |

【正解】

④　二つの元素‐Na，Ca　共通する性質‐炭酸塩は水によく溶ける

【解説】

　水に溶けやすいか溶けにくいかは，暗記する必要があります。

　アルカリ金属であるナトリウムNaの塩は，基本的に水に溶けやすいものばかりです。

　アルカリ土類金属であるカルシウムCaの塩も，水に溶けやすいものがほとんどです。しかし，炭酸塩である炭酸カルシウムCaCO3や，硫酸塩である硫酸カルシウムCaSO4などは水に溶けにくい塩として覚えておく必要があります。

高校化学Net参考書　<http://ko-ko-kagaku.net/>