2015年度　本試験　化学　第3問　－　問3

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】

　銅に関する記述として下線部に**誤りを含むもの**を，次の①～⑤のうちから一つ選べ。

①　銅は，熱濃硫酸と反応して溶ける。

②　銅は，湿った空気中では緑色のさびを生じる。

③　青銅は，銅と銀の合金であり，美術工芸品などに用いられる。

④　黄銅は，銅と亜鉛の合金であり，5円硬貨などに用いられる。

⑤　水酸化銅（Ⅱ）を加熱すると，酸化銅（Ⅱ）に変化する。

2015年度　本試験　化学　第3問　－　問3

【問題情報】

|  |  |
| --- | --- |
| **単元** | 銅 |
| **配点** | 4点 |
| **計算問題** | × |
| **難易度** | 普通 |

【正解】

③　青銅は，銅と銀の合金であり，美術工芸品などに用いられる。

【解説】

　青銅は，銅CuとスズSnの合金です。鋳造性に富み，耐食性にすぐれているため，銅像などの美術工芸品に用いられています。

　ちなみに，銅と銀の合金は高校の教科書には載っていません。銀を主成分とした銅との合金はスターリングシルバーとよばれており，ヨーロッパで貨幣に用いられてきたようです。

高校化学Net参考書　<http://ko-ko-kagaku.net/>