2016年度　本試験　化学　第3問　－　問2

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　　　　Na　23　　　　Cl　35.5

　実在気体とことわりがない限り，気体はすべて理想気体として扱うものとする。

【問題】

　金属単体や合金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　カリウムは，密度が小さく，やわらかい金属である。

②　銀と銅は，塩酸とは反応しないが，酸化力のある酸とは反応する。

③　鉄は，水素よりイオン化傾向が大きいが，不動態をつくり濃硝酸には溶けない。

④　水素吸蔵合金は，安全に水素を貯蔵できるので，ニッケル‐水素電池に用いられる。

⑤　亜鉛は，鉄よりイオン化傾向が小さいので，トタンに用いられる。

2016年度　本試験　化学　第3問　－　問2

【問題情報】

|  |  |
| --- | --- |
| **単元** | 金属元素 |
| **配点** | 3点 |
| **計算問題** | × |
| **難易度** | 易しい |

【正解】

⑤　亜鉛は，鉄よりイオン化傾向が小さいので，トタンに用いられる。

【解説】

　化学基礎で学習する「イオン化列」を暗記していれば解ける問題です。

K Ca Na Mg Al Zn Fe Ni Sn Pb H2 Cu Hg Ag Pt Au

貸そう か な ま あ あ て に すん な、 ひ ど す ぎる 借 金

高校化学Net参考書　<http://ko-ko-kagaku.net/>