2016年度　追・再試験　化学基礎　第1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

　Cl　35.5 Ar　40

【問題】

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

①　では陽子の数と中性子の数が等しい。

②　とは同じ元素なので，ほとんど同じ化学的性質を示す。

③　第2周期と第3周期の同族元素間の陽子数の差は8である。

④　原子の質量は，原子番号に比例する。

⑤　多くの元素には，同位体が存在する。

2016年度　追・再試験　化学基礎　第1問　－　問2

【問題情報】

|  |  |
| --- | --- |
| **単元** | 原子 |
| **配点** | 4点 |
| **計算問題** | × |
| **難易度** | 易しい |

【正解】

④　原子の質量は，原子番号に比例する。

【解説】

　原子の質量は，原子番号ではなく，質量数にほぼ比例しています。たとえば，原子番号が同じであるとは質量が異なり，その比はおよそ12：13です。

高校化学Net参考書　<http://ko-ko-kagaku.net/>