2015年度　本試験　化学基礎　第1問　－　問1

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　　　　S　32

【問題】

　**単体でないもの**を，次の①～⑥のうちから一つ選べ。

①　黒鉛　　　　　②　単斜硫黄　　　　③　水銀

④　赤リン　　　　⑤　オゾン　　　　　⑥　水晶

2015年度　本試験　化学基礎　第1問　－　問1

【問題情報】

|  |  |
| --- | --- |
| **単元** | 単体 |
| **配点** | 3点 |
| **計算問題** | × |
| **難易度** | 易しい |

【正解】

⑥　水晶

【解説】

　単体とは，1種類の元素だけでできている物質のことです。単体に対して，2種類以上の元素でできている物質のことを化合物といいます。

　単体か化合物かを確認するには，化学式で表すことです。物質名と化学式は合わせて覚えておきましょう。

①　黒鉛C

②　単斜硫黄S8

③　水銀Hg

④　赤リンP4

⑤　オゾンO3

⑥　水晶SiO2

　このうち，①～⑤は1種類の元素だけでできているので単体ですが，⑥の水晶SiO2は2種類以上の元素が含まれているので単体ではありません。

高校化学Net参考書　<http://ko-ko-kagaku.net/>