2017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 S　32

　Cl　35.5 Mn　55 Cu　64 Zn　65

実在気体とことわりがない限り，気体は理想気体として扱うものとする。

【問題】

　銅と亜鉛の合金である黄銅20.0 gを酸化力のある酸で完全に溶かし，水溶液にした。この溶液が十分な酸性であることを確認した後，過剰の硫化水素を通じたところ，純粋な化合物の沈殿19.2 gが得られた。この黄銅中の銅の含有率（質量パーセント）は何%か。最も適当な数値を，次の①～⑧のうちから一つ選べ。

①　 4.0 ②　 7.7 ③　13 ④　36

⑤　38 ⑥　61 ⑦　64 ⑧　96

2017年度　本試験　化学　第3問　－　問4

【問題情報】

|  |  |
| --- | --- |
| **単元** | 沈殿 |
| **配点** | 4点 |
| **計算問題** | ○ |
| **難易度** | 難しい |

【正解】

⑦　64

高校化学Net参考書　<http://ko-ko-kagaku.net/>