2017年度　本試験　化学　第3問　－　問5

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】

　酸化マンガン（Ⅳ）1.74 gがすべて濃塩酸と反応したときに生じる無極性分子の気体の体積は，0℃，1.013×105 Paで何Lか。最も適当な数値を，次の①～⑧のうちから一つ選べ。

①　0.22 ②　0.45 ③　0.67 ④　0.90

⑤　1.1 ⑥　1.3 ⑦　2.2 ⑧　4.5

2017年度　本試験　化学　第3問　－　問5

【問題情報】

|  |  |
| --- | --- |
| **単元** | 気体の製法 |
| **配点** | 4点 |
| **計算問題** | ○ |
| **難易度** | 普通 |

【正解】

②　0.45

高校化学Net参考書　<http://ko-ko-kagaku.net/>