2017年度　本試験　化学基礎　第2問　－　問1

必要があれば，原子量は次の値を使うこと。

　H　1.0　　　He　4.0　　　C　12　　　O　16　　　Na　23　　　Cl　35.5　　　Ca　40

【問題】

　物質の量に関する記述として**誤りを含むもの**を，次の①～④のうちから一つ選べ。

①　0℃，1.013×105 Paにおいて，4 Lの水素は1 Lのヘリウムより軽い。

②　16 gのメタンには水素原子が4.0 mol含まれている。

③　水100 gに塩化ナトリウム25 gを溶かした水溶液の質量パーセント濃度は20 %である。

④　水酸化ナトリウム4.0 gを水に溶かして100 mLとした水溶液のモル濃度は1.0 mol/Lである。

2017年度　本試験　化学基礎　第2問　－　問1

【問題情報】

|  |  |
| --- | --- |
| **単元** | 物質の量 |
| **配点** | 3点 |
| **計算問題** | ○ |
| **難易度** | 普通 |

【正解】

①　0℃，1.013×105 Paにおいて，4 Lの水素は1 Lのヘリウムより軽い。

高校化学Net参考書　<http://ko-ko-kagaku.net/>