2015年度　追・再試験　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 C　12 　　　N　14 　　　O　16

　Na　23 Mg　24 　　　Cl　35.5 　　　K　39

【問題】

　0.1 mol/Lの水溶液1 Lをつくるために必要な溶質の質量が最も小さい物質を，次の①～④のうちから一つ選べ。

①　NaCl　　　　②　NaOH　　　　③　MgCl2　　　　④　CH3COOH

2015年度　追・再試験　化学基礎　第2問　－　問1

【問題情報】

|  |  |
| --- | --- |
| **単元** | モル濃度 |
| **配点** | 4点 |
| **計算問題** | ○ |
| **難易度** | 普通 |

【正解】

②　NaOH

【解説】

　必要な溶質は，すべて0.1 molです。その質量の大小関係は式量・分子量と同じになるので，式量・分子量が最も小さいものを選びます。

①　NaCl　＝　58.5

②　NaOH　＝　40

③　MgCl2　＝　95

④　CH3COOH　＝　60

高校化学Net参考書　<http://ko-ko-kagaku.net/>