

molの計算

①

(原子量) H=1.0 C=12 N=14 O=16 Na=23 Cl=35.5

次の各問に答えなさい。ただしアボガドロ定数を $6.0 \times 10^{23}/\text{mol}$ とし、気体の体積は標準状態におけるものとする。

(1) 3.0molの酸素には酸素原子が何mol含まれているか。

A

(2) 3.0molの酸素には何個の酸素原子が含まれているか。

A

(3) 3.0molの酸素は何gか。

A

(4) 3.0molの酸素は何Lか。

A

(5) 2.7gの水(H_2O)は何molか。

A

(6) 4.2×10^{24} 個の水素原子からなる水(H_2O)は何molか。

A

(7) 窒素0.56Lは何molか。

A

(8) 4.48Lの塩素は何gか。

A

(9) 40.0gの酸素に含まれる酸素原子は何個か。

A

(10) 4.8×10^{24} 個の水素分子は標準状態で何Lか。

A