

molの計算

②

(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) 1.2molの二酸化炭素には炭素原子が何mol含まれているか。

A

(2) 1.2molの二酸化炭素には何個の酸素原子が含まれているか。

A

(3) 1.2molの二酸化炭素は何gか。

A

(4) 1.2molの二酸化炭素は何Lか。

A

(5) 105.3gの塩化ナトリウム(NaCl)は何molか。

A

(6) 7.8×10^{24} 個の酸素原子からなる酸素(O_2)は何molか。

A

(7) 塩化水素0.336Lは何molか。

A

(8) 89.6Lの二酸化炭素(CO_2)は何gか。

A

(9) 3.3gの二酸化炭素に含まれる酸素原子は何個か。

A

(10) 1.8×10^{25} 個の酸素分子は標準状態で何Lか。

A