

(問4) 原子量 N=14、H=1、S=32、O=16、C=12として次の問いに答えよ。

(1) 次の (あ) ~ (お) の気体のうち、最も重い物と最も軽い物を選べ。

(あ) NH₃ (い) SO₂ (う) C₂H₄ (え) N₂ (お) CO₂

(計算余白)

(最も重い物)

(最も軽い物)

(2) ある気体の密度は酸素の0.5倍であった。この気体の分子量を求めよ。

(計算)

答え：

(問5) 次の物質の分子量を求めよ。

(1) O₂ (2) Ar (3) NH₃ (4) CO₂ (5) CH₃COOH

(1)

答え：

(2)

答え：

(3)

答え：

(4)

答え：

(5)

答え：

(問6) 次の質量またはイオンの分子量や式量を求めなさい。

H= 1. 0、C= 1 2、O= 1 6、Na= 2 3、S= 3 2、Cl= 3 5. 5

(1) 酸素

(2) 硫酸

(3) 塩化ナトリウム

(4) 炭酸イオン

(1) (計算)

答え：

(2) (計算)

答え：

(3) (計算)

答え：

(4) (計算)

答え：