

7. Заполните пропуски:

а) $M(\text{H}_2\text{S}) = 34 \text{ г/моль} = \dots \text{ кг/моль} = \dots \text{ г/кмоль} = \dots \text{ кг/моль}$

б) $M_r(\text{H}_2\text{SO}_4) = \dots$

в) $M(\text{H}_2\text{SO}_4) = \dots \text{ г/моль}$

г) $M(\text{H}_2\text{SO}_4) = 98 \cdot 10^3 \dots$

д) $M(\text{H}_2\text{SO}_4) = 98 \cdot 10^{-3} \dots$

е) $M(\text{H}_2\text{SO}_4) = \dots \text{ мг/ммоль}$

8. Выберите и отметьте правильные ответы.

А. Молярная масса азотной кислоты HNO_3 равна:

- а) 31 г; б) 63 г; в) 63 г/моль; г) 63; д) нет правильного ответа.

Б. Относительная молекулярная масса сульфата меди CuSO_4 равна:

- а) 160 г/моль; б) 160; в) $160 \cdot 10^{-3} \text{ кг/моль}$; г) 160 г; д) нет правильного ответа.

В. Молярная масса кислорода O_2 равна:

- а) 32 кг/моль; б) 32; в) $32 \cdot 10^3 \text{ кг/кмоль}$; г) 32 г/кмоль; д) нет правильного ответа.

9. Заполните пропуски:

а) 1 моль H_2O имеет массу $\dots \text{ г}$

б) 0,2 моль H_2O имеет массу $\dots \text{ г}$

в) 4 ммоль H_2O имеет массу \dots

г) 0,5 кмоль H_2O имеет массу \dots