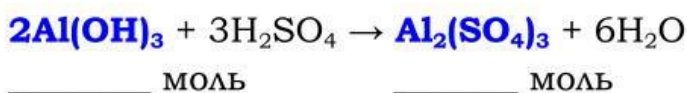


Решите следующие задачи. Десятичные дроби записывать через знак запятой “,”.



1. В реакцию с серной кислотой вступило 11,7 г гидроксида алюминия, определите массу образовавшейся соли.

$$n(\text{Al}(\text{OH})_3) = \text{_____} \text{ МОЛЬ}$$

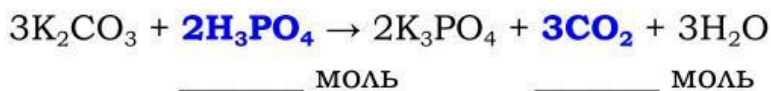


$$n(\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3) = \text{_____} \text{ МОЛЬ}$$

$$m(\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3) = \text{_____} \text{ г.}$$

2. При взаимодействии 29,4 г ортофосфорной кислоты с избытком карбоната калия выделился углекислый газ. Определите объем (н.у.) выделившегося газа.

$$n(\text{H}_3\text{PO}_4) = \text{_____} \text{ МОЛЬ}$$



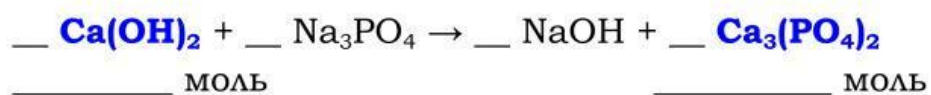
$$n(\text{CO}_2) = \text{_____} \text{ МОЛЬ}$$

$$V(\text{CO}_2) = \text{_____} \text{ л}$$



3. Определите массу осадка, образующегося при взаимодействии 8,88 гидроксида кальция с избытком ортофосфата натрия.

$$n(\text{Ca}(\text{OH})_2) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ МОЛЬ}$$

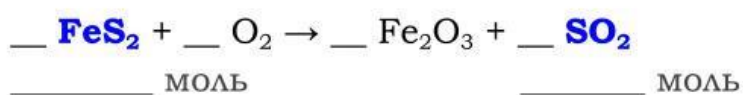


$$n(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ МОЛЬ}$$

$$m(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ г.}$$

4. Какой объем сернистого газа (н.у.) образуется при сгорании 42 г пирита?

$$n(\text{FeS}_2) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ МОЛЬ}$$



$$n(\text{SO}_2) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ МОЛЬ}$$

$$V(\text{SO}_2) = \underline{\hspace{2cm}} \Lambda$$

