-11-1

№1

$CO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 + H_2O$

$C + O_2 = CO_2$

$n(CaCO_3) = \frac{3}{100} = 0{,}03$ моль $= n(CO_2) = n(C)$

$m(C) = 0{,}03 \cdot 12 = 0{,}36$ г

$V(C) = \frac{0{,}36}{30} = 0{,}012$

№4

7 – Zn

5 – Br

№5

$H_3PO_4 \rightarrow$ в 4 р.

$HPO_3 \rightarrow$ в 3 р.

$H_4P_2O_7 \rightarrow$ в 3,5 р.

№2

$\underset{136}{\overset{1{,}35}{ZnCl_2}} + Na_2S \rightarrow \underset{97}{\overset{0{,}96}{ZnS}} + 2NaCl$

$M(ZnCl_2) = 136$ г/моль

$M(ZnS) = 97$ г/моль

$0{,}96 = \frac{1{,}35 \cdot 97}{136}$

Ответ: Соль – ZnS.

0б

Итого 11б