

Самостійна робота № 7. Способи добування оксидів, основ, кислот і солей (Варіант 2)

Автор: Angor

11.03.2013 23:39 -

Самостійна робота №7.

Способи добування оксидів, основ, кислот і солей (Варіант 2)

Варіант 2

1. А, В; 2. А, В, Г; 3. В, В.

4. $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$;
 $ZnO + SO_2 \rightarrow ZnSO_4$;
 $Zn(OH)_2 + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + 2H_2O$.

5. Рівняння реакції: $CaCO_3 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + CO_2 \uparrow + H_2O$.
Із рівняння реакції випливає, що $n(CO_2) = n(CaCO_3) = 2,5$ моль.
Обчислюємо об'єм газу:
 $V(CO_2) = V_m \cdot n(CO_2) = 22,4 \text{ л/моль} \cdot 2,5 \text{ моль} = 56 \text{ л}$.
Відповідь: 56 л газу.

edu.infoandlife.com