

...

: 100

8-1 (10)
(Au)

-10

8-2 (15)

- $8 \text{HNO}_3 + 3 \text{Zn} \rightarrow 3 \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{NO} + 4 \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Zn} + 4 \text{HNO}_2 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_2)_2 + 2 \text{NO} + 2 \text{H}_2\text{O}$
- $3 \text{HN}_3 + \text{Zn} \rightarrow \text{Zn}(\text{N}_3)_2 + \text{N}_2 + \text{NH}_3$

5

8-3 (25)

1. ,

- $\text{ZnSO}_4 + \text{BaS} = \text{BaSO}_4 + \text{ZnS}$
- $\text{Ag}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 + 2\text{AgCl}$
- $3\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_3\text{PO}_4 = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

(.1) -10

8-4 (10)

- $1 = 10^6$, $18 \cdot 10^6 / 0,18 = 1 \cdot 10^8$.
- 17 , $1 \cdot 10^8 \cdot 17 = 1,7 \cdot 10^9$.

-10

8-5 (25)

- NaOH. : -CuO; B -
- $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ (),
- $\text{CuSO}_4 + 2 \text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
(- $\text{Cu}(\text{OH})_2$),

4. $\text{CuSO}_4 + 2 \text{NaOH} = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4$ (- CuO.

: -10
- 5

8-6 (15)

$$P = \frac{m}{M} R,$$

$$M = \frac{m}{P}.$$

R = 8,31 /
(),³ (

() ().

= 273+22=295 , = 99,2 ,

V = 0,023 .

$$M = \frac{0,15 \cdot 8,314 \cdot 295}{99,2 \cdot 0,023} = 161,2 /$$

-15