

Беновик

Задача 1. $K_2CO_3, NaCl, BaCl_2, Na_2SO_4 + CaCl_2$

Октем:

K_2CO_3	-	$N=5$	+
$NaCl$	-	$N=3$	+
$BaCl_2$	-	$N=1$	+
Na_2SO_4	-	$N=4$	+
$CaCl_2$	-	$N=2$	+

- 1) $BaCl_2 + Na_2SO_4 = BaSO_4 \downarrow + 2NaCl$
- 2) $BaCl_2 + K_2CO_3 = 2KCl + BaCO_3 \downarrow$
- 3) $CaCl_2 + Na_2SO_4 = 2NaCl + CaSO_4 \downarrow$
- 4) $CaCl_2 + K_2CO_3 = 2KCl + CaCO_3 \downarrow$

2-901
Управ. деле народного образования
Маринско-Посадской районной
администрации Чувашской Республики

2 гeйem.

- 1) $Na_2SO_4 + Ca(OH)_2 = CaSO_4 \downarrow + 2NaOH$ +
- 2) $K_2CO_3 + Ca(OH)_2 = 2KOH + CaCO_3 \downarrow$

3 гeйem.

- 1) $BaCl_2 + 2AgNO_3 = Ba(NO_3)_2 + 2AgCl \downarrow$
- 2) $CaCl_2 + 2AgNO_3 = Ca(NO_3)_2 + 2AgCl \downarrow$ +
- 3) $NaCl + AgNO_3 = NaNO_3 + AgCl \downarrow$
- 4) $K_2CO_3 + 2AgNO_3 = 2KNO_3 + Ag_2CO_3 \downarrow$

4 гeйem.

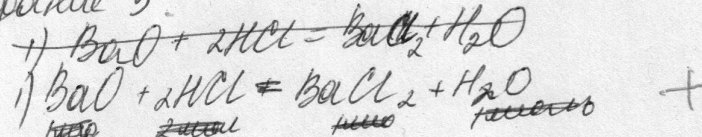
- 1) $BaCl_2 + H_2SO_4 = BaSO_4 \downarrow + 2HCl$
- 2) $CaCl_2 + H_2SO_4 = CaSO_4 \downarrow + 2HCl$ +
- 3) $K_2CO_3 + H_2SO_4 = K_2SO_4 + CO_2 \uparrow + H_2O$

5 гeйem.

- 1) $BaCl_2 + CaSO_4 = BaSO_4 \downarrow + CaCl_2$ +
- 2) $K_2CO_3 + CaSO_4 = K_2SO_4 + CaCO_3 \downarrow$

305

Задача 5.



$m(BaCl_2) = 208$

$n(BaCl_2) = \frac{208}{137 + 2 \cdot 35,5} = \frac{208}{208} = 0,01 \text{ (моль)}$

- 2) $BaCl_2 + K_2CO_3 = 2KCl + BaCO_3 \downarrow$ +
- 3) $BaCO_3 + 2HCl = BaCl_2 + H_2CO_3 \xrightarrow{H_2O} CO_2 \uparrow + H_2O$ +
- 4) $BaCl_2 + H_2SO_4 = BaSO_4 \downarrow + 2HCl$ +

$n(BaCl_2) = 0,01 \text{ моль}$

$x = n(BaSO_4) = \frac{0,01 \cdot 1}{1} = 0,01 \text{ (моль)}$

$m = 0,01 \cdot (137 + 32 + 64) = 0,01 \cdot 233 = 2,33 \text{ (г)}$

Октем: Ba +

205

I часть — 305
 II часть — 05
 III часть — 05
 IV часть — 05
 V часть — 205

2

Умно: 505. *etc* / Француз 210 /
etc / Монета 111 /
etc / Гривна 111 /