



1	2	3	4
5	7,5	9,5	10

29,5

С.А.
 Заведующий

№ 8-1. а) ему потребовалось песчан-
 це и щебень; пропустив щебень с
 песком и солью, ^{через помолочку} ~~он~~ вода с солью
 вытеснилась, а песок остался в сосуде. 3)

в) соль. (7,5 г)

1) $30 \cdot 0,05 = 1,5$

2) $1,5 : 0,12 = 12,5$ - соль

3) $12,5 - 5 = 7,5$

б) $\omega(\text{соль}) = \frac{30 - 4,8}{150} = \frac{25,2}{150} \cdot 100\% = 16,8\%$

в) всего 30 г соли

$\omega(\text{песка}) = \frac{4,8}{30} \cdot 100\% = 16\%$ 2б

$\omega(\text{соль}) = \frac{25,2}{30} \cdot 100\% = 84\%$

51

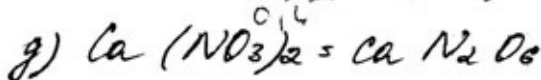
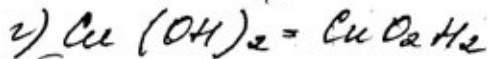
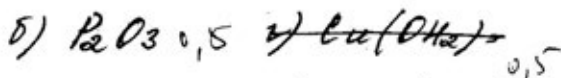
0²³ (маленький)

милл

сек. >

барium)

d, 4 =



$$2. \quad a) \text{Mr}(\text{SO}_2) = 32 + 16 \cdot 2 = 64 \cdot 0,5$$

$$b) \text{Mr}(\text{P}_2\text{O}_3) = 31 \cdot 2 + 16 \cdot 3 = 110 \cdot 0,5$$

$$b) \text{Mr}(\text{K}_2\text{CO}_3) = 39 \cdot 2 + 12 + 16 \cdot 3 = 138$$

$$2) \text{Mr}(\text{CuO}_2\text{H}_2) = 64 + 16 \cdot 2 + 1 \cdot 2 = 98$$

$$g) \text{Mr}(\text{CaN}_2\text{O}_6) = 40 + 14 \cdot 2 + 16 \cdot 6 = 164$$

$$3) \quad a) \omega(\text{O}) = \frac{32}{64} \cdot 100\% = 50\% \quad +$$

$$b) \omega(\text{O}) = \frac{48}{110} \cdot 100\% = 44\% \quad +$$

$$b) \omega(\text{O}) = \frac{48}{138} \cdot 100\% = 35\% \quad +$$

$$2) \omega(\text{O}) = \frac{32}{98} \cdot 100\% = 33\% \quad +$$

$$3) \omega(\text{O}) = \frac{96}{164} \cdot 100\% = 59\% \quad +$$

$$4) \quad n1 - 1) \quad + \quad n3 - 2) \quad + \quad n5 - 5) \quad +$$

$$n2 - 4) \quad + \quad n4 - 3) \quad +$$

- 1) смесь ✓
- 2) молекулы ✓
- 3) атомов ✓
- 4) элементов ✓
- 5) молекула ✓
- 6) атомов ✓
- 7) молекула ✓
- 8) атомов ✓
- 9) простыми ✓
- 10) сложными ✓

106