



ЗАДАЧКИ ПО ХИМИИ

Автор презентации ученик 6«в» класса

Туманов Кирилл

- 1. Какую массу соли и воды нужно взять для приготовления 400 г. 18% -ного раствора?
- 2. В качестве противовоспалительного лекарства применяется 2% -ный раствор нитрата серебра. Какая масса нитрата серебра содержится в аптечной склянке, в которой находится 40 г. раствора?
- 3. Какой массовой долей растворённого вещества будет характеризоваться раствор, если в гранёном стакане воды (180 г.) растворить две чайные ложки питьевой соды? В чайной ложке содержится примерно 12 г. питьевой соды.



- 4. Противопожарным средством в химических лабораториях является 5% -ный раствор перманганата калия. Какую массу перманганата калия нужно взвесить для приготовления 500 г. раствора?
- 5. Какой раствор имеет большую массовую долю растворённого вещества: тот, в котором растворено 30 г. соли в 160 г. воды, или тот, в 160 г. которого содержится 30 г. соли?
- 6. Сколько процентов кислоты будет содержаться в растворе, полученном при сливании 100 г. 10% -ного раствора и 50 г. 5% -ного раствора этой кислоты?



▣ **Решение:**

▣ **Задача No 1:**

1) $400 : 100 = 4 - 1\%$

2) $18 * 4 = 72 \text{ г.}$

3) $400 - 72 = 328 \text{ г.}$

▣ **Задача No 2:**

1) $40 : 100 = 0,4 - 1\%$

2) $2 * 0,4 = 0,8 \text{ г.}$

▣ **Задача No 3:**

1) $12 * 2 = 24 \text{ г.}$

2) $180 + 24 = 204 \text{ г.}$

3) $204 : 100 = 2,04 - 1\%$

4) $24 : 2,04 = 11,76\%$



□ **Решение:**

□ **Задача No 4:**

1) $500 : 100 = 5 - 1\%$

2) $5 * 5 = 25 \text{ г.}$

□ **Задача No 5:**

1) $160 + 30 = 190 \text{ г.}$

2) $190 : 100 = 1,9 - 1\%$

3) $30 : 1,9 = 15,79\%$

4) $160 : 100 = 1,6 - 1\%$

5) $30 : 1,6 = 18,75\%$

□ **Задача No 6:**

1) $100 : 100 = 1 - 1\%$

2) $10 * 1 = 10 \text{ г.}$

3) $50 : 100 = 0,5 - 1\%$

4) $5 * 0,5 = 2,5 \text{ г.}$

5) $10 + 2,5 = 12,5 \text{ г.}$

6) $150 : 100 = 1,5 - 1\%$

7) $12,5 : 1,5 = 8,3\%$

