**Математика (Базовый уровень)**

П.45,№45.7-45.8(а;б)

**ОБЖ**

П.33-35

**Химия**

**Для 11 класса (урок)**

&12, конспект. Формулы нахождения массовой доли, молярной концентрации и массового объема выучить,стр. 111, №6-10.

**Для 11 класса (ЭП)**

Решить задачи:

1. Имеется соль массой 200г. Рассчитайте массу воды, которую надо взять, чтобы получить раствор с массовой долей соли 12,5%.
2. В растворе хлорида натрия массовая доля растворенного вещества составляет 11,7%. Вычислите количество вещества NaCl, который содержится в 400г этого раствора.
3. Определите массу хлорида калия, который нужно растворить в 100г воды, чтобы получить раствор с массовой долей KCl 5%.
4. Рассчитайте массу сульфата калия и воды. Которые надо взять для приготовления 60г раствора с массовой долей растворенного вещества 15%.
5. Сколько надо взять нитрата калия для приготовления 3 кг раствора массовой долей соли 8%?
6. В растворе сульфата меди массовая доля растворенного веществао составляет 20%. Вычислите количество вещества CuSO4, который содержится в 150 г этого раствора.

**Математика (профильный уровень)**

****

**География**

Всё о Японии