Часть А.

1. Из предложенного перечня веществ выберите кислотный оксид и кислоту.

1) Na_2SO_3 2) $Be(OH)_2$ 3) Cl_2O_7 4) H_2S 5) NO

2. Вещества, формулы которых — ZnO и Na_2SO_4, являются соответственно

1) основным оксидом и кислотой 2) амфотерным гидроксидом и солью

3) амфотерным оксидом и солью 4) основным оксидом и основанием

3. Гидроксид бария и фосфат калия соответственно являются

1) основанием и средней солью 2) амфотерным гидроксидом и средней солью

3) основным оксидом и кислотой 4) основанием и основным оксидом

4. Кислотой и щелочью соответственно являются

1) $HCl_{и}$ $Cu(OH)_2$ 2) $HNO_{3и}$ $Ba(OH)_2$ 3) $NaCl_{и}$ KOH

4) $HBr_{и}$ $Zn(OH)_2$

5. Формулам NO_2 и $Cu(OH)_2$ соответствуют названия

1) оксид азота(I) и гидроксид меди(I) 2) оксид азота(II) и гидроксид меди(I)

3) оксид азота(II) и гидроксид меди(II) 4) оксид азота(IV) и гидроксид меди(II)

Часть Б.

6. Установите соответствие между формулой вещества и классом (группой) веществ, к которому(-ой) оно принадлежит: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию из второго столбца, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	КЛАСС (ГРУППА) ВЕЩЕСТВ
А) $K_2Cr_2O_7$	1) кислота
Б) CrO_3	2) кислотный оксид
В) $Ca(ClO_4)_2$	3) кислая соль
	4) средняя соль

7. Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических соединений, к которому оно принадлежит.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	КЛАСС СОЕДИНЕНИЙ

А) $CaCO_3$

Б) $Ca(HCO_3)_2$

В) HNO_3

1) кислота

2) кислая соль

3) средняя соль

4) кислотный оксид

Часть С.

8. Написать формулы соединений:

а) Оксида азота (V)
б) Хлорида кальция
в) Сульфида калия
г) Гидроксида цинка
д) Сернистой кислоты

9. Решить задачу.

В медицине используется физиологический раствор – 0,85%-ный раствор поваренной соли хлорида натрия. Рассчитайте массу поваренной соли и массу воды, необходимые для получения 500 г такого раствора.