**Хімія, 7 клас**

**Контрольна робота**

1.(1б.) Розподіліть у три групи наведені речовини: кисень, натрій оксид, повітря, морська вода, дистильована вода, цинк.

а). Прості речовини -

б). Складні речовини -

в). Суміші -

2. (1б.) Складіть формули речовин відповідно до валентності:

ІІ VII

а) НS ; б) ClО ; в) СаО; г) Na О.

3. (1б. Визначте валентності атомів у формулах речовин:

а) SО3; б)Fe2О3; в)Al2О3.

4. (1,5б.) Обчисліть масову частку Гідрогену в молекулі води.

5. (1,5б.) Розставте коефіцієнти в рівняннях реакцій, укажіть реакцію розкладу:

a) Ca + HCl =CaCl2 + H2

б) N2 + O2 = NO

в) Al(OH)3 = Al2O3 + H2O

6. (1,5 б.)Яка масова частка (%) цукру в розчині, для виготовлення якого використали цукор масою 60 г і воду масою 140г?

7.(1,5б.) Допишіть рівняння реакцій, вкажіть назви продуктів реакції:

a) Na2O + H2O = б) SО3+ H2O =

8.(3 б.) Напишть рівняння реакцій, за допомогою яких можна здійснити такі перетворення:

С → СО2→ Н2СО3

Назвіть речовини, вкажіть тип реакцій.