9 клас

1.Здійснити перетворення:

 натрій оксид → натрій гідроксид

натрій сульфіт ферум(ІІІ) гідроксид

сульфур (IV) оксид ферум(ІІІ) оксид

2.Обчислити масу сульфур(IV) оксиду об’ємом 42л.

3. Обчислити масу солі, що утвориться при взаємодії барій гідроксиду з нітратною кислотою масою 12г.

4.Обчислити об’єм газу, що виділиться при взаємодії 16 г алюмінію з хлоридною кислотою.

5. Укажіть елемент, атом якого має найбільшу кількість електронів: Si, B, N, Cl.

6.Знайдіть у переліку елемент, атом якого має найбільшу кількість протонів C, Mg, K, Ar.

7.Обчислити масу карбон(IV) оксиду кількістю речовини 3,5 моль.

8.Якій кількості речовини відповідає 3,01\*$10^{23}$ молекул HCl.

9.Класифікуйте речовини за типом хімічного зв’язку (ковалентний полярний; ковалентний неполярний) : MgCl2 , O2 , HBr , CO2 , N2 , Al2O3 , SO3 , H2 .

10.Зобразити схему будови атома та електронну конфігурацію для елемента з порядковим номером 33.