***Күкірт оксидтері және олардың қосылыстары***

1. 5,6 л күкіртті газ алу үшін натрий сульфитінің қанша мольі қажет?

Берілгені:

V(SO2) =5,6 л

Т/к. $ω$(Na2 SO3) = ?

Шешуі: 1) Реакция теңдеуін жазамыз.

Na2 SO3$\rightarrow $Na2O + SO2

2) Реакция теңдеуі бойынша 1 моль натрий сульфитінен 22,4л/моль күкіртті газ алуға болады, ал 5,6л күкіртті газды неше моль натрий сульфитінен алуға болатынын табамыз.

1моль – 22,4 л

X-5,6 л Х=$\frac{1моль×5,6л}{22,4л }$ =0,25моль

 Жауабы: 0,25моль натрий сульфиті қажет.

1. Күкірт (VI) оксиді құрамын (масса бойынша процентпен) есептеп шығарп, оның ауа бойынша тығыздығын анықтаңдар?

Берілгені: SO3

Т/к. $ω$(S) = ?

Dауа =?

Шешуі: 1) Күкірт (VI) оксидінің салыстырмалы молекулалық массасын табамыз.

Mr(SO3 )=80

2) Күкірт (VI) оксиді құрамын (масса бойынша процентпен) есептейміз

80-100$\%$

32-X X=$\frac{32∙100\%}{80}$=40$\%$

80-100$\%$

40-X X=$\frac{40∙100\%}{80}$=50$\%$

Күкірт (VI) оксидінде 40 процент күкірт және цент оттегі бар.

3) Күкірт (VI) оксиді буының ауа бойынша тығыздығн табамыз.

Dауа=$\frac{80}{29}$=2,76

Жауабы: Ауа бойынша салыстырмалы тығыздығы 2,76 –ға тең.