***Вычисления по химическим формулам***

*1.* Вычислите массу 2 моль оксида железа (III)

*2.* Вычислите массу 4,5 моль нитрата калия

*3.* Вычислите массу 5 моль гидроксида алюминия

*4.* Вычислите массу 6 моль сульфата цинка

*5.* Какое количество вещества содержат 140г оксида бора?

*6.* Какое количество вещества содержат 80г воды?

*7.* Какова масса 3 моль сульфата алюминия?

*8.* Какое количество вещества содержат 252г азотной кислоты?

*9.* Вычислите массу 3 моль серной кислоты

*10.* Рассчитайте массу в граммах 5 моль хлорида калия, 0,3 моль карбоната кальция

*11.* Рассчитайте массу в граммах 2,5 моль сульфата меди (II)

*12.* Сколько молекул содержат 0,25 моль сульфата железа (II)?

*13.* Рассчитайте число молекул, содержащихся в 150г фосфорной кислоты

*14.* Сколько молекул содержится в 100г воды?

*15.* Какой объем будут занимать 5 моль оксида углерода (IV), 3 моль аммиака (NH3)?

*16.* Какой объем будут занимать 2,5 моль этана (C2H6)?

*17.* Рассчитайте объемы 64г оксида серы (IV) и 64г кислорода

*18.* Вычислите объем, который будут занимать 80г метана (CH4)

*19.* Сколько молекул содержит 1,12 литра хлора?

*20.* Сколько молекул хлороводорода содержат 672 литра этого газа?

*21.* Какой объем занимают 260г ацетилена (C2H2)?