**Демоверсия проверочной работы «Количество вещества»**

Задачи:

1. Найдите число молей и объем, который при н.у. займут:

а) 30 г водорода Н2

б) 9 кг озона О3

в) 12\*1021 молекул азотаN2

1. Найдите массу и число молекул при н.у. для

а) 5,6 м3 углекислого газа СО2

б) 224 мл хлора Сl2

1. Рассчитайте относительную плотность

а) кислорода О2 по метану СН4

б) фтора F2 по воздуху (молярная масса воздуха 29 г/моль, выучить наизусть)