

ХИМИЯ  
8 класс  
Эксперимент  
«Осадки и растворы»

Мария Дмитриевна  
Смирнова

[Smirnova@sch2101.ru](mailto:Smirnova@sch2101.ru)

[Vk.com/masha2101](https://vk.com/masha2101)



1. У какого вещества тяжелее молекула:  $\text{BaO}$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ?



2. Определить соотношение масс элементов в молекуле: а)  $\text{SO}_2$ , б)  $\text{P}_2\text{O}_5$ , в)  $\text{CO}_2$ .



3. Рассчитать массовую долю элементов в молекулах: а) воды  $\text{H}_2\text{O}$ , б) серной кислоты  $\text{H}_2\text{SO}_4$ , в) азотной кислоты  $\text{HNO}_3$ .



4. Вычислить массу 10 моль воды.



5. Оксид алюминия имеет формулу  $\text{Al}_2\text{O}_3$ . Вычислить: молярную массу вещества, массу 0,5 моль, число частиц в 0,5 моль.



6. Азотная кислота имеет формулу  $\text{HNO}_3$ . Вычислите её молярную массу; массу 5 моль азотной кислоты и число молекул в этом количестве вещества; количество вещества, содержащееся в 12,6 г азотной кислоты