Задания 2 тура интернет-олимпиады 2021-22 (7-8 кл) по химии

Задача 1.

На фото – некий кристаллогидрат соли натрия. В этой соли также содержится хром в количестве 34,9% (масс.). Найдите число молекул воды, приходящихся на одну формульную единицу кристаллогидрата.



Задача 2.

Какой коэффициент должен стоять в уравнении реакции перед простым веществом – продуктом взаимодействия алюминия с Fe_3O_4 ?

Задача 3.

Посмотрите фильм по адресу https://www.youtube.com/watch?v=5UIyG2QB7IM Кислород объемом 4 л (н.у.) перенес пары бензина в пластмассовую бутылку. При взрыве бензин и кислород прореагировали полностью. Сколько г бензина испарилось и перенесено кислородом? Средняя формула бензина C_8H_{18} . Ответ округлите до десятых.

Задача 4.

Сколько моль водорода находится в 11,2 л н-гексана при н.у.? Округлите до десятков.

Задача 5.

На фото – результат сливания растворов нитрата кобальта и фосфата рубидия. Какое вещество находится в растворе? Индексы записывайте строчными цифрами, используйте только латинские буквы и не ставьте пробелов (например: Fe2(SO4)3).

