

Задача 1.

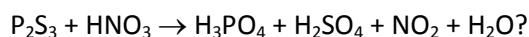
Выберите оксиды, которые могут проявлять кислотные свойства:

1) Na_2O ; 2) BeO ; 3) Cr_2O_3 ; 4) CrO_3 ; 5) N_2O ; 6) N_2O_3 ; 7) N_2O_5 ; 8) Cu_2O ; 9) Cl_2O .

Запишите их номера в порядке возрастания, без пробелов и знаков препинания.

Задача 2.

Какой коэффициент должен стоять перед окислителем в уравнении реакции



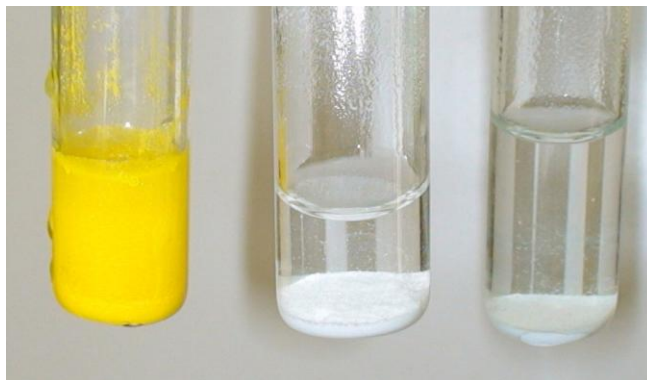
Задача 3.

Посмотрите фильм по адресу <https://www.youtube.com/watch?v=1iEK94y1CxU>.

В ракете фау-2, созданной в годы второй мировой войны, в качестве горючего использовали 3,9 т 75%-ного раствора этилового спирта. Какую массу окислителя – жидкого кислорода – заливали в ракету перед стартом? Ответ округлите до 0,1 т.

Задача 4.

К раствору ацетата свинца добавили в разных пробирках растворы хлорида натрия, бромида калия, иодида рубидия. Напишите формулу вещества, которое выпало в осадок в левой пробирке. Индексы записывайте строчными цифрами (например: Fe_2O_3). Не забудьте использовать латинские буквы!



Задача 5.

Углекислый газ объемом 4,48 л (н.у.) пропустили в 100 г 6%-ного раствора гидроксида натрия. Сколько моль соли образовалось в растворе? Запишите число с точностью до сотых долей и через пробел – формулу соли. Индексы записывайте строчными цифрами (например: Fe_2O_3). Не забудьте использовать латинские буквы!