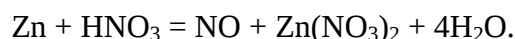


Задача 1

Уравняйте реакцию. Запишите в ответе сумму коэффициентов в левой части уравнения и (без пробелов и иных знаков препинания) сумму коэффициентов в правой части уравнения. Например: при суммах коэффициентов 5 и 10 записывается 510.



Задача 2

В реакции озона с раствором иодида калия получается газ, который взаимодействует с аммиаком на катализаторе с образованием вещества, состоящего из двухатомных молекул. Запишите молярную массу этого вещества (в ответе должно быть только число).

Задача 3

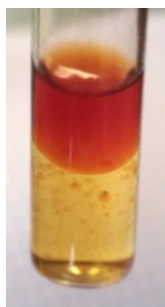
К раствору хлорида кобальта добавили раствор гидроксида бария. Какие вещества могут входить в состав выпавшего осадка (на фото)? Запишите последовательность цифр в порядке возрастания без пробелов и знаков препинания.



- 1) CoCl ;
- 2) CoCl_2 ;
- 3) CoOHCl ;
- 4) $\text{Co}(\text{OH})_2$;
- 5) CoOH ;
- 6) BaCl_2 ;
- 7) $\text{BaCo}(\text{OH})_2$;
- 8) BaCl ;
- 9) $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Задача 4

Это растворы одного из галогенов в воде и гексане:



Запишите формулу растворенного вещества. Индексы пишите строчными цифрами, без пробелов. Перед формулой, без пробелов, укажите цифрой, где находится слой гексана: 1 – сверху, 2 – снизу. Пример: 2Fe2(SO4)3.

Задача 5

В избытке воды массой A г растворили B г оксида серы SO_3 . Какова будет массовая доля C вещества, которое получилось в образовавшемся растворе?

- 1) $C = B/(A + B)$;
- 2) $C = 80B/98(A + B)$;
- 3) $C = 98B/80(A + B)$;
- 4) $C = 98B/(A + 80B)$
- 5) $C = 98B/(80A + B)$
- 6) $C = B/A$