

Задача 1

В ряду элементов:



металлические свойства 1) усиливаются; 2) ослабевают; 3) не изменяются; 4) изменяются периодически.

Задача 2

Выберите из списка красные вещества. Запишите их номера в порядке возрастания без пробелов.

1) бром, 2) фуллерены, 3) ртуть, 4) оксид хрома (III), 5) оксид хрома (VI), 6) киноварь (сульфид ртути), 7) неон, 8) сера, 9) иодид серебра

Задача 3

К раствору гидроксида рубидия добавили раствор хлорида марганца (II). Запишите формулу выпавшего осадка (на фото). Индексы пишите строчными цифрами, без пробелов. Пример: $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$.



Задача 4

В избытке воды массой В г растворили А г оксида стронция SrO . Какова будет массовая доля С вещества, которое получилось в образовавшемся растворе?

- 1) $C = A/(A + B)$;
- 2) $C = A/B$
- 3) $C = 103A/121(A + B)$;

$$4) C = 121A/103(A + B);$$

$$5) C = 121A/(103A + B);$$

Задача 5

При рентгеновском исследовании желудка и пищевода пациент выпивает 1-2 стакана водной взвеси «нерастворимого» сульфата бария. Известно, что насыщенный раствор $BaSO_4$ содержит 0,00001 моль сульфата бария в литре.

Сколько г сульфата бария растворено в 1 м³? Округлите до целого значения.