

Отборочный тест по химии в 8-9 классы Заочной школы

Задача 1. В ряду элементов:



металлические свойства: а) не изменяются; б) усиливаются; в) ослабевают; г) изменяются периодически.

Задача 2. Выберите из списка красные вещества. Запишите их номера в порядке возрастания без пробелов.

1) фуллерены, 2) бром, 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 сульфата никеля (II) добавили раствор гидроксида цезия. 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 B г растворили A г оксида кальция CaO . Какова будет массовая доля C вещества, которое получилось в образовавшемся растворе?

- 1) $C = A/(A + B)$;
- 2) $C = 56A/74(A + B)$;
- 3) $C = 74A/56(A + B)$;
- 4) $C = 74A/(56A + B)$;
- 5) $C = A/B$

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 мг сульфата бария растворено в 1 м³?