

## 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 В г растворили А г оксида кальция  $\text{CaO}$ . Какова будет массовая доля С 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  $\text{BaSO}_4$  содержит 0,00001 моль сульфата бария в литре.

Сколько мг сульфата бария растворено в 1 м<sup>3</sup>?