

Переводной экзамен по химии 7 класс

Демонстрационный вариант

Часть А. Выберите один правильный ответ.

A1. Только металлы расположены в ряду:

- а) Ca, N, Li б) Ni, Fe, Cu в) P, Cl, Ba г) C, H, P

A2. Верны ли следующие суждения?

А. Нельзя пробовать вещества на вкус

Б. Пробирку закрепляют в держатель плотно, чтобы она не вращалась

- а) верно только А б) верно только Б
в) оба суждения верны г) оба суждения не верны

A3. Физическое явление - это:

- а) ржавление железа б) горение древесины
в) скисание молока г) плавление свинца

A4. Химическое явление - это:

- а) горение свечи б) плавление льда
в) испарение бензина г) образование льда

A5. Относительная молекулярная масса серной кислоты H_2SO_4 равна:

- а) 86 б) 108 в) 160 г) 98

A6. Запись $3O_2$ означает:

- а) 2 молекулы кислорода б) 3 молекулы кислорода
в) 3 атома кислорода г) 6 атомов кислорода

A7. Модель молекулы простого вещества:



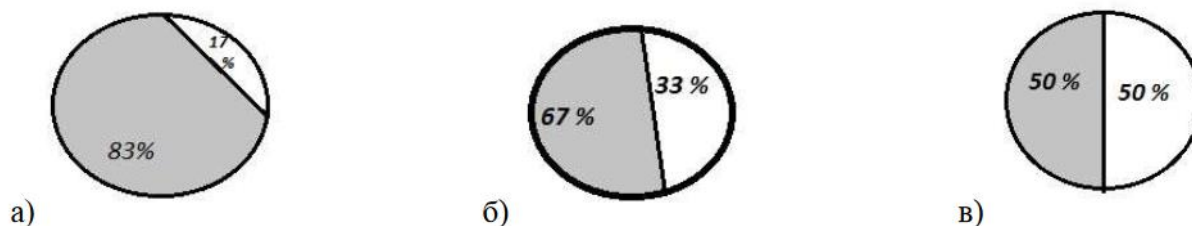
A8. Только вещества расположены в ряду:

- а) стекло, пробирка, лампа б) алюминий, золото, стекло
в) дерево, свеча, парафин г) кастрюля, чайник, железо

A9. Химическая формула газа эс-о-два представлена:

- а) CO_2 б) SiO_2 в) SO_2 г) O_2

A10. На какой диаграмме распределение массовых долей элементов отвечает количественному составу K_2O ?



Часть В

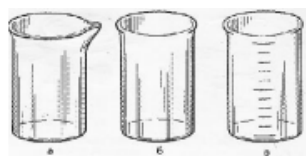
В1. Соотнесите способ разделения и соответствующую смесь.

- | | |
|------------------------|------------------------------|
| 1. респиратор | А. вода и речной песок |
| 2. делительная воронка | Б. сера и железные опилки |
| 3. сито | В. воздух и пыль |
| 4. магнит | Г. вода и подсолнечное масло |
| 5. отстаивание | Д. мука и деревянные опилки |

В2. Напишите название оборудования



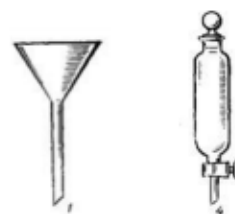
а) _____



б) _____



в) _____



г) _____

Часть С

Ответом части С служит развернутый ответ на вопрос. Запишите сначала номер задания (С1, С2, С3), а затем его полное решение.

С1. Дайте характеристику химическому элементу азоту по плану:

- 1) порядковый номер
- 2) период
- 3) группа
- 4) подгруппа
- 5) принадлежность к металлам или неметаллам

С2. Ляпис обладает противомикробными свойствами. Раньше его применяли для прижигания бородавок. В небольших концентрациях он действует как противовоспалительное и вяжущее средство, но может вызвать ожоги.

Выведите формулу ляписа, если известно, что в его состав входит 63,53 % серебра, 8,24 % азота, 28,23 % кислорода.

С3. В 180 г воды растворили 20 г сахара. Определите массовую долю сахара в полученном растворе