Промежуточная аттестация по химии за курс 7 класса

Вариант № 5

Часть А. Задание с одним правильным ответом

1. В каком из вариантов ответов перечислены только **сложные вещества**:

А) вода, серная кислота, водород Б) вода, металлический натрий, поваренная соль В) железо, водород, сера Г) вода, фосфор, озон

2. Какой из способов разделения веществ можно использовать для разделения **смеси глины и деревянных опилок:**

А) фильтрование и выпаривание Б) просеивание В) выпаривание и фильтрование Г) растворение смеси в воде, отстаивание и выпаривание.

3. **Мельчайшая химически неделимая частица вещества** – это: А) электрон Б) протон В) ядро Г) атом

4. **Молекула** – это:

А) мельчайшая частица вещества, сохраняющая его химические свойства Б) то, из чего состоят физические тела В) определённый вид атомов

Г) то, из чего состоят атомы

5. **В 250 граммах 20%-ного раствора содержание соляной кислоты составляет**

А)50 г Б) 16 г В) 10 г Г)100 г

6. **Относительная молекулярная масса карбоната кальция** $CaCO_3$ равна

А) 100 Б) 118 В) 58 Г) 8

7. **Массовая доля** в процентах кислорода в равна $CaCO_3$ А) 40 Б) 48 В) 10 Г) 20

8. Выберите **физическое явление**:

а) горение свечи;
б) «гашение» соды уксусом;
в) растворение сахара в воде;
г) подгорание пищи.

Часть В

Задание с развёрнутым решением

В1. Сколько граммов поваренной соли **NaCl** и сколько граммов воды содержится в **520 г 25%-ного** раствора этой соли?

Бланк ответов

Часть А. 1	**2**	**3**	**4**	**5**	**6**	**7**	**8**	**Часть В. 1**