

**Вопросы по химии
для промежуточной аттестации
обучающихся 9 Б класса**

форма: устная

1. Вещества Свойства веществ.
2. Разделение смесей вещества. Отстаивание. Фильтрование. Выпаривание. Однородные и неоднородные смеси.
3. Физические и химические явления.
4. Химическая реакция. Признаки химических реакций. Примеры.
5. Относительная атомная масса. Атомная единица массы.
6. Химическая формула. Простое вещество. Молекула. Сложное вещество.
7. Относительная молекулярная масса. Массовая доля элемента.
8. Первоначальное знакомство с таблицей Д.И. Менделеева. Структура периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева.
9. Валентность. Высшая, низшая валентность. Составление химических формул.
10. Определение валентности по Периодической Системе
11. Характеристика химических элементов главных подгрупп на основании положения в П.С.
12. Типы химических реакций: соединения, разложения, замещения, обмена. Определения. Примеры
13. Закон постоянства состава. Определение. Примеры.
14. Закон сохранения массы. Определение. Примеры.
15. Единица количества вещества – моль. Число Авогадро. Молярная масса.
16. Кислород как химический элемент. Кислород в природе.
17. Физические свойства кислорода. Химические свойства кислорода
18. Способы получения кислорода, применение
19. Классификация оксидов. Примеры
20. Получение оксидов. Химические свойства кислотных, основных оксидов.

**Обобщённый план варианта
по ХИМИИ**

№	Проверяемые элементы содержания	Коды проверяемых элементов в содержании по кодификатору	Коды требований	Уровень сложности задания	Макс. балл за выполнение задания	Примерное время выполнения задания (мин.)
1	Валентность химических элементов	1.3.2	2.2.1	Б	1	2–3
2	Характерные химические свойства простых веществ-неметаллов: кислорода, Характерные химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных	2.3 2.4	2.3.3	Б	1	2–3
3	Взаимосвязь неорганических веществ	2.8	2.3.3 2.4.3	Б	2	2–3
4	Классификация химических реакций в неорганической	1.4.1	2.2.8	Б	1	2
5	Правила работы в лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Правила безопасности при работе с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии. Научные методы исследования химических веществ и превращений. Методы разделения смесей и очистки веществ.	4.1.1 4.1.2 4.2.1	1.3.2 1.3.3	Б	1	5–7
6	Расчёты с использованием понятия «массовая доля вещества»	4.3.1	2.5.2	Б	1	2
7	Установление молекулярной формулы вещества	4.3.7	2.5.2	П	3	10–15

Всего заданий – 3; из них по уровню сложности проверяемых элементов содержания: Б – 6 П – 1; .

Максимальный первичный балл за работу – **5 баллов.**

Общее время выполнения работы – **120 мин.**