**План итоговой контрольнойработы по предмету "химия" для 8а,б,д классов (40 минут)**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Номер задания | Код КЭС | Расшифровка КЭС | Проверяемое умение | Тип задания\* | Уровень сложности\*\* | Примерное время на выполнения задания, *мин* |
|  |  1.5, 1.6 | Чистые вещества и смеси --- Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений |  важнейшие химические понятия, вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, катион, анион, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объем, растворы, электролиты и неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции, основные типы реакций в неорганической химии; | ВО  |  Б | 1  |
|  |  1.2.1 |  Группы и периоды Периодической системы. Физический смысл порядкового номера химического элемента |  химические элементы; | ВО  |  Б |  1 |
|  |  1.1 |  Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева |  важнейшие химические понятия, вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, катион, анион, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объем, растворы, электролиты и неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции, основные типы реакций в неорганической химии; | ВО  |  Б |  1 |
|  |  1.1 |  Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева |  важнейшие химические понятия, вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, катион, анион, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объем, растворы, электролиты и неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции, основные типы реакций в неорганической химии; | ВО  |  Б |  1 |
|  |  4.5.1 |  Вычисления массовой доли химического элемента в веществе |  массовую долю химического элемента по формуле соединения; | ВО  |  Б |  3 |
|  |  1.6 |  Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений |  соединения изученных классов неорганических веществ; | ВО  |  Б |  1 |
|  |  1.5 |  Чистые вещества и смеси |  важнейшие химические понятия, вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, катион, анион, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объем, растворы, электролиты и неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции, основные типы реакций в неорганической химии; | ВО  |  Б |  1 |
|  |  1.6 |  Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений | соединения изученных классов неорганических веществ;состав веществ по их формулам; | ВО  |  Б | 1 |
|  |  2.1 |  Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях |  уравнения химических реакций | ВО  |  Б |  3 |
|  |  3.2 |  Химические свойства сложных веществ | химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, кислот, оснований и солей);уравнения химических реакций | ВО  |  Б |  3 |
|  |  1.6 |  Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений |  принадлежность веществ к определенному классу соединений; |  КО |  Б |  3 |
|  |  1.6 |  Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений | соединения изученных классов неорганических веществ;физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода в Периодической системе Д.И. Менделеева, к которым элемент принадлежит;закономерности изменения строения атомов, свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп, а также свойства образуемых ими высших оксидов; | КО |  Б | 3 |
|  |  2.2 |  Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии |  типы химических реакций; | КО |  Б |  3 |
|  |  1.6 |  Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений |  химическую символику, знаки химических элементов, формулы химических веществ, уравнения химических реакций; | КО  |  Б |  5 |
|  |  4.5.2 |  Вычисления массовой доли растворенного вещества в растворе |  массовую долю вещества в растворе; |  РО |  Б |  10 |

\* *Типы заданий - ВО (с выбором ответа), КО (с кратким ответом), РО (с развёрнутым ответом)*

*\*\*Уровень сложности заданий - Б – базовый, П – повышенный, В - высокий*