**План итоговой контрольнойработы по предмету "химия" для 9г класса (40 минут)**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Номер задания | Код КЭС | Расшифровка КЭС | Проверяемое умение | Тип задания\* | Уровень сложности\*\* | Примерное время на выполнения задания, *мин* |
|  |  1.1 |  Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева |  физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода в Периодической системе Д.И. Менделеева, к которым элемент принадлежит; |  ВО |  Б | 1  |
|  |  1.2.2 |  Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева |  закономерности изменения строения атомов, свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп, а также свойства образуемых ими высших оксидов; |  ВО |  Б |  2 |
|  |  1.3 |  Строение веществ. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая |  вид химической связи в соединениях; |  ВО |  Б |  2 |
|  |  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; |  ВО |  Б |  1 |
|  |  1.5 |  Чистые вещества и смеси |  Использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для: |  ВО |  Б |  1 |
|  |  5.1 |  Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни |  безопасного обращения с веществами и материалами в повседневной жизни и грамотного оказания первой помощи при ожогах кислотами и щелочами; |  ВО |  Б |  1 |
|  |  3.2.1 |  Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных |  химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, кислот, оснований и солей); |  ВО |  Б |  2 |
|  |  3.2.2 |  Химические свойства оснований |  соединения изученных классов неорганических веществ; |  ВО |  Б |  2 |
|  |  3.2.3 |  Химические свойства кислот |  химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, кислот, оснований и солей); |  ВО |  Б |  2 |
|  |  1.4 |  Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов |  валентность и степень окисления элемента в соединении; | ВО  |  Б |  2 |
|  |  2.5 |  Реакции ионного обмена и условия их осуществления |  возможность протекания реакций ионного обмена; |  ВО |  Б |  2 |
|  |  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; | ВО  |  Б | 2 |
|  |  2.6 |  Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель |  валентность и степень окисления элемента в соединении; |  РО | Б |  6 |
|  |  3.3 |  Взаимосвязь различных классов неорганических веществ |  химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, кислот, оснований и солей); |  РО |  Б |  5 |
|  |  4.5.3 |  Вычисление количества вещества, массы или объема вещества по количеству вещества, массе или объему одного из реагентов или продуктов реакции |  количество вещества, объем или массу вещества по количеству вещества, объему или массе реагентов или продуктов реакции |  РО |  Б | 9 |

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

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