

**Кодификатор и спецификация
краевой диагностической работы по химии
11 класс (18 марта 2014 г.)**

Краевая диагностическая работа по химии предназначена для выпускников образовательных учреждений, выбравших выпускной экзамен по химии в форме ЕГЭ. Задания КДР составлены в соответствии с кодификатором и спецификацией КИМов 2014 года по темам, вызвавшим затруднения при сдаче ЕГЭ в 2013 году.

Обозначение заданий в работе и бланке ответов: А – задания с выбором ответа, В – задания с кратким ответом, С – задания с развёрнутым ответом.

Работа имеет 4 варианта и выполняется учащимися на бланках ответов № 1 ЕГЭ. Задания с развёрнутым ответом выполняется на обратной стороне бланка.

№	Проверяемый элемент содержания	Код контроля -руемого элемента	Код проверяемого умения	Уровень сложности	Максимальный балл	Примечание
A1	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решеток. Зависимость свойств веществ от их состава и строения.	1.3.3	2.2.2 2.4.3	Б	1	Знать зависимость свойств химических соединений от их состава и строения
A2	Характерные химические свойства простых веществ – металлов и неметаллов.	2.2 2.3	2.3.3	Б	1	Знать характерные химические свойства простых веществ – металлов и неметаллов и их зависимость от особенностей строения их атомов.
A3	Характерные химические свойства оксидов: основных, кислотных и амфотерных.	2.4	2.3.3	Б	1	Уметь определять и доказывать – кислотно-основные свойства оксидов.

A4	Характерные химические свойства гидроксидов и солей (основных, средних, кислых и гидроксо-комплексов).	2.5 2.6 2.7.	2.3.3	Б	1	Знать генетическую связь между классами неорганических соединений.
A5	Характерные химические свойства органических соединений различных классов	3.1. – 3.6	2.3.4	Б	1	Знать качественные реакции органических соединений и уметь осуществлять простейшие превращения органических веществ.
A6	Классификация химических реакций в органической и неорганической химии.	1.4.1	2.2.8	Б	1	Уметь определять тип химической реакции.
A7	Скорость химической реакции, её зависимость от различных факторов.	1.4.3.	2.4.5	Б	1	Уметь объяснять зависимость скорости гомогенных и гетерогенных реакций от различных факторов
A8	Химическое равновесие	1.4.4	2.4.5.	Б	1	Уметь применять принцип смещения равновесия в гомогенных и гетерогенных системах.
A9	Вычисление массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление массы растворенного вещества или растворителя по массовой	4.3.1	2.5.2	Б	1	Уметь производить стехиометрические расчёты.

	доле.					
B1	Характерные химические свойства неорганических соединений.	2.2 – 2.7	2.3.3	П	2	Уметь устанавливать соответствие между реагентом и набором формул веществ, с которыми он взаимодействует.
B2	Качественные реакции органические и неорганические вещества и ионы.	4.1.4 4.1.5	2.5.1 2.2.4	П	2	Уметь распознавать вещества и ионы с помощью качественных реакций.
C1	Реакции, подтверждающие взаимосвязь различных классов неорганических соединений.	2.8.	2.3.3 2.3.4	В	4	Установить взаимосвязь строения и функции, выявлять отличительные признаки.
<p>Всего заданий – 12, из них по типу заданий: А – 9, В – 2, С – 1. Максимальный балл за работу – 17 Общее время выполнения работы – 45 мин.</p>						

• Коды проверяемых элементов содержания и коды требований соответствуют кодам, опубликованным в демоверсии ЕГЭ – 2014 по химии на сайте www.fipi.ru/.

Дополнительные материалы и оборудование:

При выполнении КДР можно пользоваться:

- периодической системой химических элементов Д.И.Менделеева (без распределения электронов по энергетическим уровням и подуровням);
- таблицей растворимости кислот, оснований, солей;
- электрохимическим рядом активности металлов и непрограммируемым калькулятором (на каждого ученика).