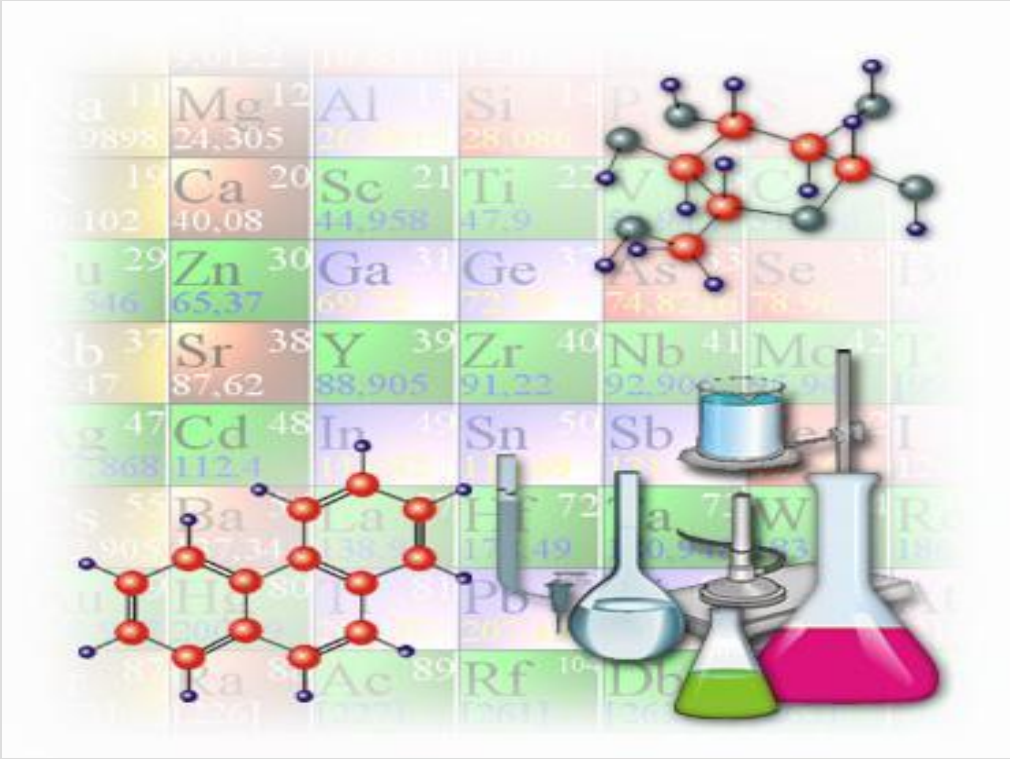
ГОСУДАРСТВЕННАЯ ИТОГОВАЯ АТТЕСТАЦИЯ ПО ХИМИИ ЗА КУРС ОСНОВНОЙ ОБЩЕЙ ШКОЛЫ В 2010 ГОДУ



Документы, определяющие нормативно-правовую базу экзаменационной работы

1) Обязательный минимум содержания основного общего образования по химии (Приказ Минобразования России от 19.05.1998 г. № 1236).

2) Федеральный компонент государственного образовательного стандарта основного общего образования по химии (Приказ Минобразования России от 05.03.2004 г. № 1089).

1. На выполнение работы отводится **2 часа (120 минут)**

2. Работа состоит из 3 частей, включающих 25 заданий

Часть 1 - 19 заданий (А1 – А19) – выбор одного правильного ответа из четырех предложенных

Часть 2 - 4 задания (В1 – В4) – необходимо дать краткий ответ в виде набора цифр

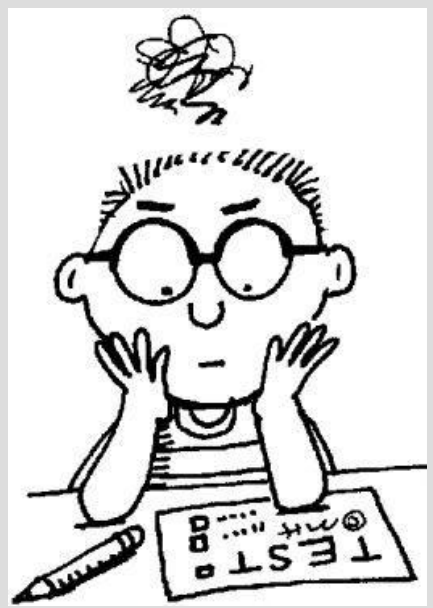
Часть 3 - 2 задания (С1 и С2) - полный, развернутый ответ

При выполнении работы

<u>можно пользоваться</u>:

- **Периодической системой химических элементов Д. И. Менделеева**
- **таблицей растворимости солей, кислот и оснований в воде**
- **электрохимическим рядом напряжений металлов**
- **непрограммируемым калькулятором**

Рекомендации по распределению времени



Часть 1: на выполнение одного задания – 2–3 минуты
(итого 38-57 мин)

Часть 2: на выполнение одного задания – 5–7 минут
(итого 20-28 мин)

Часть 3: на выполнение одного задания – до 10–12 минут
(20-24 мин)

(Расход времени: 78 – 110 мин)

Система оценивания

Часть 1 (max 19 баллов)

1 балл - при условии, если указан только один номер верного ответа.

Если отмечены два и более ответов, в том числе правильный, то ответ не засчитывается

Часть 2 (max 8 баллов)

За полный правильный ответ (В1–В4) - 2 балла,

Задания В1,В2

За неполный ответ: правильно назван 1 из 2-х ответов, или названы 3 ответа, из которых два верные – 1 балл.

Остальные варианты ответов считаются неверными и оцениваются в 0 баллов.

Задания В3,В4 считаются выполненными верно, если правильно установлено 3 соответствия;

частично верными, если установлено 2 соответствия из 3.

Остальные варианты считаются неверным ответом.

Система оценивания

Часть 3 (max 7 баллов)

Каждый элемент задания оценивается 1 баллом

Задание С1 - 4 балла, а С2 – 3 балла.

Максимальный балл – 34 (в 2009г. – 33 балла

Изменения:

в 2010 году 1 балл добавлен за выполнение задания С1: составить сокращенное ионное уравнение для указанного превращения

Рекомендации по пересчету баллов за выполнение экзаменационной работы в отметки по пятибалльной шкале

Полученные учащимся баллы за выполнение всех заданий суммируются

0 – 9 баллов – отметка «2»

10 – 19 баллов – отметка «3»

20 – 28 баллов – отметка «4»

29 – 34 балла – отметка «5»

Условия проведения и проверки экзамена

- На экзамене в аудиторию не допускаются специалисты по химии
- Использование инструкции по проведению экзамена позволяет обеспечить соблюдение единых условий без привлечения лиц со специальным образованием по данному предмету
- Проверку экзаменационных работ осуществляют специалисты-предметники

Изменения в содержании экзаменационной работы 2010 года (по сравнению с 2009 годом)

Часть 2 (задание В3)

- **Изменена форма** задания **В3**, проверяющего умение определять степени окисления химических элементов, а также окислитель и восстановитель в реакции
- Выполнение данного задания предполагает владение умением **установить соответствие между схемой окислительно-восстановительной реакции и изменением степеней окисления участвующих в ней атомов**

Часть 3 (задание С1)

- С учетом системообразующего значения для курса химии основной школы темы «Реакции в водных растворах электролитов» **изменена функциональная ориентация** задания **С1**
- Его выполнение предполагает проверку умения составлять и записывать сокращенное ионное уравнение реакции

Задание В3

2009

Выберите уравнения реакций, в которых углерод является окислителем.

1) $C + 4Na = Na_4C$
2) $2C + O_2 = 2CO$
3) $CO_2 + 2Mg = 2MgO + C$
4) $CH_4 + 2O_2 = CO_2 + 2H_2O$
5) $C + 2H_2SO_4 = CO_2 + 2H_2O + 2SO_2$

2010

Установите соответствие между схемами превращения веществ и изменениями степени окисления серы.

СХЕМЫ ПРЕВРАЩЕНИЙ	ИЗМЕНЕНИЯ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ СЕРЫ
А) $H_2S + O_2 \rightarrow SO_2 + H_2O$	1) $Э^{+4} \rightarrow Э^{+6}$
Б) $H_2SO_4 + Na \rightarrow Na_2SO_4 + H_2S + H_2O$	2) $Э^{+6} \rightarrow Э^{-2}$
В) $SO_2 + Br_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_4 + HBr$	3) $Э^{+6} \rightarrow Э^{+4}$
	4) $Э^{-2} \rightarrow Э^{+6}$
	5) $Э^{-2} \rightarrow Э^{+4}$

Задание С1

2009

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

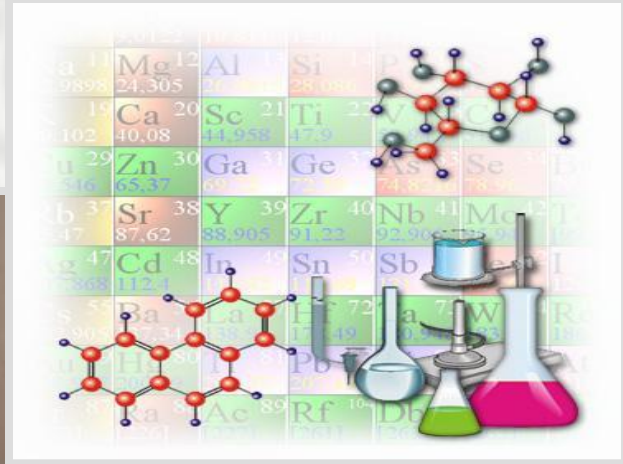
$$CuCl_2 \rightarrow X \rightarrow Cu(NO_3)_2 \rightarrow Cu$$

2010

Дана схема превращений:

$$Cu \rightarrow CuCl_2 \rightarrow Cu(OH)_2 \xrightarrow{t^\circ} X_1$$

Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для второго превращения составьте сокращенное ионное уравнение реакции.



Спасибо за внимание!