

Утверждаю

Директор гимназии №9

_____/Хабарова В. В./

« ____ » _____ 2011г.

ЗАДАНИЯ ИТОГОВОГО КОНТРОЛЯ

ПО

ХИМИИ

В ФОРМЕ ТЕСТА

для учащихся 8^а, 8^б, 8^г классов

Учитель химии: Климова С. Н.

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

В разработке заданий для внутришкольного итогового контроля в форме теста в 8 классе предложено 20 заданий двух уровней (А, В).

Раздел «А» базового уровня (А1 - А18) – задания с выбором одного правильного ответа из четырёх предложенных, среди них задания на оценку двух суждений.

Раздел «В» содержит два задания с развёрнутым ответом: написать уравнения реакций (В1) и решить задачу (В2).

Правильные ответы раздела «А» оцениваются в 1 балл, раздел «В» - 3 балла.

Время выполнения – 90 минут.

Рекомендации ученику. При самостоятельной подготовке учащегося к экзамену нужно:

- 1) Выполнить вариант диагностического теста;
- 2) Проверить свои ответы у учителя, записать номера заданий, в которых допущены ошибки, проанализировать свою неудачу;
- 3) Определить по каким темам имеются пробелы в знаниях:

- Строение атома. Строение электронных оболочек атомов Периодической системы Д. И. Менделеева. (А1) §37

- Группы и периоды Периодической системы Д. И. Менделеева. Физический смысл порядкового номера химического элемента. (А2) §36, 37

- Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. (А3) §34 стр. 117; §35 стр.120

- Строение молекул. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая. (А4) §41, 42

- Валентность химических элементов. Степень окисления атомов химических элементов. (А5) §11, 12

- Чистые вещества и смеси. Простые и сложные вещества. (А6) §2,5

- Основные классы неорганических веществ. Номенклатура соединений. (А7) §30 - 33

- Признаки и условия химической реакции. (А8) §3

- Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии. (А9) §16, 23

- Реакции ионного обмена и условия их осуществления. (А10)

- Химические свойства кислорода, водорода. (А11) §20, 27

- Химические свойства воды. (А11) §29

- Химические свойства оксидов. (А11,12) §30

- Химические свойства оснований. (А13) §31

- Химические свойства кислот. (А14) §32

- Химические свойства солей. (А15) §33

- Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. (В1) стр. 110

- Вычисление массовой доли химического элемента в веществе. (А16) стр. 30

- Вычисление массовой доли растворённого вещества в растворе. (А17) стр. 180

- Вычисление количества вещества по известному количеству вещества одного из реагентов или продуктов реакции. (А18) стр. 45

- Вычисление массы вещества по известному количеству вещества одного из реагентов или продуктов реакции. (А18) стр. 45

ДИАГНОСТИЧЕСКИЙ ТЕСТ

Задания уровня А

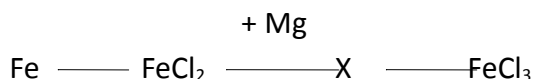
- A1. Равное число электронов на внешнем энергетическом уровне у атомов элементов с порядковыми номерами
1) 5 и 6 2) 5 и 13 3) 3 и 13 4) 8 и 7
- A2. Число протонов в ядре атома равно
1) числу нейтронов 3) атомной массе
2) порядковому номеру элемента 4) числу энергетических уровней
- A3. Периодичность изменения свойств химических элементов объясняется
1) повторением строения внешнего электронного уровня атома
2) увеличением числа энергетических уровней атома
3) увеличением числа нейтронов в ядре атома
4) увеличением массы атомов
- A4. Ковалентная полярная связь между атомами
1) водорода 3) водорода и хлора
2) натрия и хлора 4) хлора
- A5. Валентность у атома... - элемента 3 – го периода одинакова в водородном соединении и в высшем оксиде.
1) C 3) P
2) Si 4) S
- A6. К чистым веществам относится
1) уксус 3) дистиллированная вода
2) воздух 4) молоко
- A7. Формула гидроксида калия
1) K_2O 3) $Ca(OH)_2$
2) CaO 4) KOH
- A8. Верны ли следующие суждения?
А) к признакам протекания химических реакций относят образование осадка, выделение газа.
Б) растворение веществ в воде – одно из условий протекания реакций ионного обмена.
1) верно только А 3) верны оба утверждения
2) верно только Б 4) оба утверждения неверны
- A9. Взаимодействие между железом и раствором сульфата меди относят к реакции
1) соединения 3) обмена
2) разложения 4) замещения
- A10. Реакции ионного обмена протекают до конца при сливании растворов
1) серной кислоты и нитрата натрия
2) сульфата натрия и азотной кислоты
3) сульфата железа(III) и хлорида бария
4) серной кислоты и нитрата калия
- A11. Водород может взаимодействовать с
1) оксидами металлов 3) водой
2) кислотами 4) гелием
- A12. При взаимодействии с водой.... образуется кислота.

- 1) оксида серы (VI) 3) оксида кремния (IV)
 2) оксида углерода (II) 4) оксида железа (III)
- A13. Какое утверждение **не характерно** для щёлочей?
- 1) основания, растворимые в воде
 2) изменяют окраску индикатора – фенолфталеина
 3) взаимодействуют с кислотами с образованием солей
 4) взаимодействуют с основными оксидами
- A14. Раствор серной кислоты взаимодействует с каждым веществом ряда:
- 1) CaO , SO_3 3) NaCl , BaSO_4
 2) Fe_2O_3 , NaNO_3 4) $\text{Mg}(\text{OH})_2$, Fe_2O_3
- A15. Реакция возможна между
- 1) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ и MgO 3) H_2SiO_3 и NaCl
 2) KCl и AgNO_3 4) FeCl_3 и CaSiO_3
- A16. Содержание хлора в его оксиде – 47%, формула оксида
- 1) Cl_2O 3) Cl_2O_7
 2) Cl_2O_5 4) ClO
- A17. В 100 г раствора содержится 30 г соли. Массовая доля соли в этом растворе равна
- 1) 30 2) 0,05 3) 0,3 4) 0,03
- A18. Для полного окисления 0,02 моль магния необходимо моль кислорода.
- 1) 0,01 2) 0,02 3) 0,03 4) 0,04

Задания уровня В

Приведите развёрнутый ответ

- B1. Напишите молекулярные уравнения реакций, соответствующих следующим превращениям



Укажите тип реакции, дайте названия продуктам реакции.

- B2. При добавлении к раствору нитрата серебра избытка хлорида натрия образовался осадок массой 1,44 г. Найдите массу нитрата серебра.