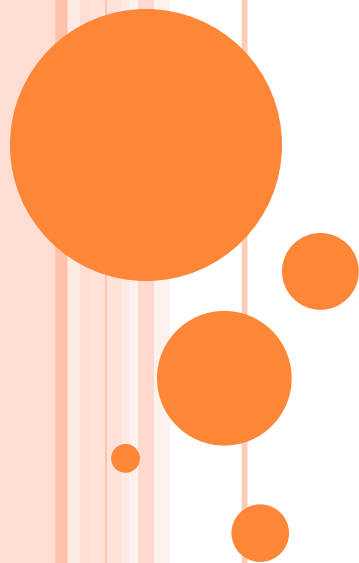





КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ

«ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ. КЛАССИФИКАЦИЯ И СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВ»



ИНСТРУКЦИЯ ПО ИСПОЛЬЗОВАНИЮ РЕСУРСА

- Для перехода к следующему слайду используйте управляющую кнопку 
- Для возврата в предыдущий слайд используйте управляющую кнопку 
- Для возврата к началу просмотра ресурса воспользуйтесь управляющей кнопкой 



ЦЕЛЬ:

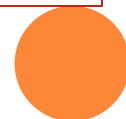
ПРОВЕРИТЬ УРОВЕНЬ УСВОЕНИЯ УЧАЩИМИСЯ УЧЕБНОГО МАТЕРИАЛА ПО ДАННОЙ ТЕМЕ.

Оценивание ответов

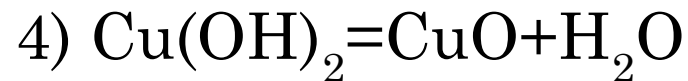
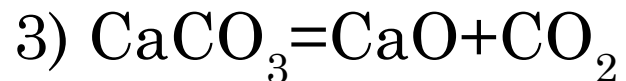
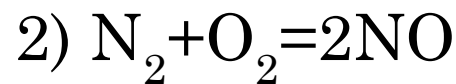
- часть А- 1 балл
- часть Б-4 балла
- часть С-6 баллов

Оценочная шкала

- 35% - оценка «2»
- 36-62%-оценка «3»
- 63-85%-оценка «4»
- 86-100%-оценка «5»



A1 (1 балл). К экзотермическим реакциям относится реакция, уравнение которой:



A2 (1 балл). Не относится к реакциям замещения взаимодействие натрия:

1) с водой

2) с глицерином

3) с серой

4) с этанолом

A3 (1 балл). Определите коэффициент перед окислителем в ОВР: $NH_3 + O_2 = NO + H_2O$

1) 1

2) 3

3) 2

4) 5



A4 (1 балл). Укажите процесс, который протекает без изменения состава вещества:

- 1) получение бутена-2 из *n*-бутена
- 2) синтез алмаза из графита
- 3) получение хлорметана из метана
- 4) синтез этена из этанола

A5 (1 балл). В перечне формул

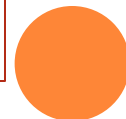
- | | | |
|---------|-------------------------------------|-------------------------------------|
| A) CrO; | Б) SO ₃ ; | В) CaO; |
| Г) FeO; | Д) Cr ₂ O ₃ ; | Е) Mn ₂ O ₇ ; |

основными оксидами являются:

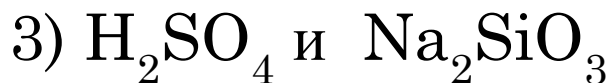
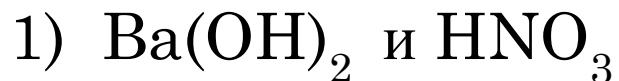
- 1) АГД
- 2) АВГ
- 3) АВЕ
- 4) ВГД

A6 (1 балл). Какой металл вытесняет водород из воды при обычных условиях?

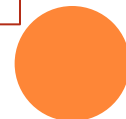
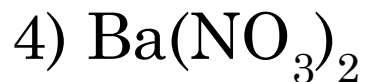
- 1) серебро
- 2) цинк
- 3) натрий
- 4) медь



A7 (1 балл). С образованием газа протекает реакция между растворами:



A8 (1 балл). И по катиону и по аниону гидролизуется соль:



A9 (1 балл). Химическое равновесие в системе



смещается в сторону продуктов реакции:

- 1) при уменьшении температуры
- 2) при увеличении концентрации водорода
- 3) при повышении давления
- 4) при понижении давления

A10 (1 балл). Электролитом является

- | | |
|------------------|------------|
| 1) вода | 2) этанол |
| 3) ацетат натрия | 4) глюкоза |



B1 (4 балла). Установите соответствие.

Формула соли:	Тип гидролиза
А) Al_2S_3	1) по катиону
Б) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$	2) по аниону
В) K_2SO_4	3) не гидролизуется
Г) Na_3PO_4	4) по катиону и аниону

B2 (4 балла). Установите соответствие.

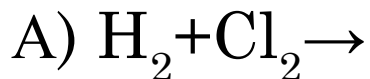
Функциональная группа	Класс веществ
А) $-\text{COOH}$	1) простые эфиры
Б) $-\text{OH}$	2) кетоны
В) $-\text{C}(\text{O})\text{H}$	3) сложные эфиры
Г) $-\text{C}(\text{O})-\text{O}$	4) карбоновые кислоты
	5) альдегиды
	6) одноатомные спирты



В3 (4 балла). Установите соответствие.

ОВР

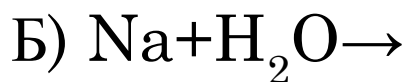
С. о. элемента-окислителя



1) +1

2) 0

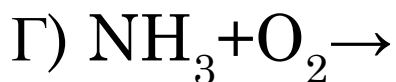
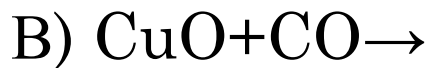
3) +2



4) -2

5) -3

6) -1

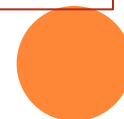


С1. (6 баллов). Осуществите цепочку превращений.

Карбонат кальция \rightarrow оксид кальция \rightarrow карбид

кальция \rightarrow ацетилен \rightarrow уксусный альдегид \rightarrow уксусная

кислота \rightarrow этиловый эфир уксусной кислоты.



ИСПОЛЬЗУЕМАЯ ЛИТЕРАТУРА

- Контрольно-измерительные материалы. Химия: 11 класс/Сост. Н. П. Троегубова.-М.:ВАКО, 2011.-112с.
- Химия. 11 класс. Карточки заданий.-Саратов: Лицей, 2008.-112с.
- Химия. 11 класс: рабочая тетрадь к учебнику О. С. Габриеляна "Химия. 11 класс. Базовый уровень"/О. С. Габриелян, А. В. Яшукова.-3-е изд., доп.-М.:Дрофа, 2011.-192с.

