МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА №30

Имени дважды Героя Советского Союза Главного Маршала авиации

Колдунова Александра Ивановича

Московская область, Ногинский район

г. Электроугли, ул. Маяковского, д. 34

**Выполнение самостоятельной работы по матрицам.**

 Выступление на ШМО учителей естественного цикла МБОУ сош №30

 02.12.2011г.

 Учитель химии Лазарева Е.И.

Работа по матрицам включает разнообразные варианты записи формул, рисунков, схем, в которых учащиеся должны легко ориентироваться, узнавать их, сопоставлять, находить различия. Использование матриц дает широкие возможности для изменения содержания вопросов и заданий и, при необходимости, многократного использования одних и тех же карточек. Время на воспроизведение громоздких и трудоемких записей при этом не затрачивается. Ознакомление учащихся с ключевыми понятиями темы, фиксирование внимания на них поможет разобраться в причинно- следственных связях этих понятий и лучше подготовиться к контрольной работе. Матрица выдается каждому учащемуся или пишется на доске. При ответе на предложенные вопросы школьники указывают только номера иллюстраций.

 Матрица по теме «Подгруппа кислорода. Химическое равновесие»

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 H2SO4(разб.) и Cu | 2KOH | 34s24p2 | 4H2SO4  иBaCl2 | 5SO2 | 6H2SO4  иBaSO3 | 74s24p4 |
| 8Zn | 9CuO и H2SO4 | 105s25p2 | 11Fe | 12H2SO4 и CO | 135s25p4 | 14Cu иH2SO4(конц.) |
| 15H2SO4 иAl(OH)3 | 16CuSO4 | 17Na2SO4 иBaCl2 | 18CH4+2H2O<=> <=>CO2+4H2--Q | 19S и O2 | 20H2SO4 иKOH | 21Ba иH2SO4 |
| 222SO2+O2<=><=>2SO3+Q | 23N2+O2<=><=>2NO-Q | 24H2SO4(разб.) иZn | 25SO3 | 26H2SO4 иBa(NO3)2 | 27Ba(NO3)2 | 28BaSO4 |
| 29BaO иK2SO4 | 302SO3+H2O<=><=>H2SO4+Q | 31Cu | 32H2S иZn(OH)2 | 33S+O2<=><=>SO2+Q | 34Na2SO3 иHCl | 35Ag иH2SO4(конц.) |
| 36H2SO3 иCu(OH)2 | 37H2SO4 | 384FeS2+11O2==8SO2+2Fe2O3+Q | 39KOH иH2SO3 | 40CaO | 41Na2SO4 иCu(OH)2 |  |
|  |  |  |  |  |  |  |

1.Какие реакции практически осуществимы.

2.С какими из перечисленных веществ реагирует разбавленный раствор серной кислоты.

3.С какими из перечисленных веществ реагирует раствор гидроксида натрия.

4 Какова электронная формула внешнего энергетического уровня атома теллура.

5. При взаимодействии каких веществ образуется сокращенное ионное уравнение Н++ОН-=Н2О.

6. Скорость какой химической реакции увеличивается при охлаждении.

7. Скорость какой реакции увеличивается при обогащении газовой смеси кислородом.

8.Равновесие какой реакции сместится в сторону продукта реакции при повышении температуры.

9.Какова электронная формула внешнего энергетического уровня атома селена.

10. При взаимодействии каких веществ образуется сокращенное ионное уравнение

 Ва2++SO42-=BaSO4

11.Какую реакцию используют для получения оксида серы(4).

Матрица по теме «Кислородсодержащие органические вещества»

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1CH3-CH-CH-CH3 │ │ CH3CH3   | 2 CH3 │CH3-C- OH │ CH3 | 3HCOOH | 4R- COH |
| 5R- O- R1 | 6R - OH | 7CH3-CH2-C-CH2-CH3 ││ O  | 8 O ││H-C-O-CH2-CH2-CH3 |
| 9CH3-CH-CH2-COH │ CH3 | 10 CH3 │ CH3-CH-COOH | 11 O ││ R-C-O-R1 | 12R-COOH |
| 13  O ││ CH3-CH2-C-O-CH3 | 14 R-C-R1 ││ O | 15CH3-CH2-CH2-O-CH3 | 16CH3-COH |

Какие из этих веществ:

1. относятся к гидроксилсодержащим.

2. содержат карбонильную группу.

3.содержат карбоксильную группу

4. диссоциируют в водных растворах

5. вступают в реакции присоединения

6.подвергаются гидролизу

7. способны окисляться

8.получаются в результате окисления первичных спиртов

9.получаются в результате восстановления альдегидов

10. получаются межмолекулярной дегидратацией спиртов

11. образуются в результате реакции этерификации.

12.найдите изомер для вещества №2

13. Найдите изомеры для вещества №8