

Урок – игра «Звездный час» - Первоначальные химические понятия

Химия 8 класс

Разработала: учитель биологии и химии I квалификационной категории МБОУ Арылахской СОШ имени Л.Попова Сунтарского района Республики Саха (Якутия), Тарабукина Анастасия Григорьевна

Цель урока:

обобщить и проконтролировать уровень усвоения учащимися знаний основных первоначальных химических понятий. Учащиеся должны знать знаки химических элементов, писать формулы веществ, писать уравнения химических реакций, решать задачи.



Конкурс 1. «Выбери правильный ответ»

1. Наука о веществах, их свойствах, превращениях веществ и явлениях, сопровождающих эти превращения:

- 1) биохимия
- 2) химия
- 3) физика

2. Смеси, в которых невооруженным глазом или при помощи микроскопа нельзя обнаружить частицы веществ, составляющих смесь:

- 1) неоднородная смесь
- 2) однородная смесь
- 3) фильтрование.

3. Выберите способ разделения однородной смеси:

- 1) отстаивание
- 2) фильтрование
- 3) действие магнитом
- 4) выпаривание



4. Явления, при котором данные вещества не превращаются в другие, а изменяется только их агрегатное состояние или форма:

- 1) химические**
- 2) физические**
- 3) плавление**
- 4) горение**

5 Мельчайшие химически неделимые частицы:

- 1) атомы**
- 2) молекулы**
- 3) частицы**
- 4) вещества**

6. Вещества, которые образованы атомами разного вида:

- 1) сложные**
- 2) простые**
- 3) химические элементы**
- 4) молекулы**



7. Условная запись состава вещества посредством химических знаков и индексов: 1) уравнение

2) химическая формула

3) молекула

4) сложное вещество

8. Химическая реакция, в которой из одного сложного вещества получается два или несколько простых или сложных веществ:

1) реакция соединения

2) реакция обмена

3) реакция разложения

9. Имя ученого разработавшего атомно-молекулярное учение:

1) Д.И.Менделеев 2) Й. Берцелиус

3) М.В.Ломоносов

10. Свойство атомов химического элемента присоединять определенное число атомов других химических элементов:

1) валентность

2) моль

3) молярная масса 4) относительная атомная масса



Конкурс 2. Определите валентность

1. Валентность магния в оксиде магния MgO равно:

1. I
2. II
3. III
4. IV



2. Валентность лития в оксиде лития Li_2O равно:

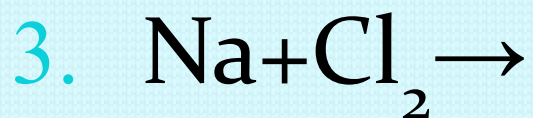
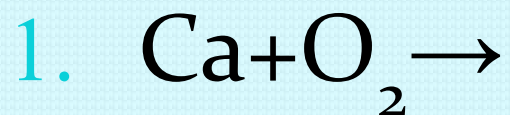
1. I
2. II
3. III
4. IV

3. Валентность алюминия в оксиде алюминия Al_2O_3 равно:

1. I
2. II
3. III
4. IV



Конкурс.3 «Закончите уравнения химических реакций»



Назовите тип реакции



Конкурс.3 «Закончите уравнения химических реакций»

1. $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$ – реакция соединения
2. $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$ – реакция соединения
3. $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$ – реакция соединения
4. $2\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$ – реакция замещения
5. $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$ – реакция разложения

Конкурс 4. «Решите задачу»

1. Вычислите относительные молекулярные массы, массовые доли элементов:

а) CaCO_3

2. Вычислите массу кислорода, прореагировавшего с медью, если образовалось 4 г оксида меди (II).

1. Ответ: $M_r=100$; $W(\text{Ca})=40$ $W(\text{C})=12$ $W(\text{O})=48$

2. Ответ: 0,8 г.

Домашняя работа - Криптограмма

|At(3)|Mn(3)|Ru(2)|Ra(3)|Ne(4)|Os(1)| |Mg(4)|W(7)|Br(4)| |Re(1)|Cu(2)|As(3)|Ba(2)|Hg(2)|Ni(6)|
|Au(1)|K(2)|Rn(3)|Al(1)|Ku*(4)|Ir(1)|,

|Se(1)|Ga(4)|Sn(5)|Fe(1)|Nd(1)|Po(4)| |Co(2)|Pt(1)|As(2)|Ta(4)|
|Np(3)|Cl(4)|Mo(2)|Pb(2)|Fe(6)|Rb(5)|Be(4)|F(2)|As(4)|,

|Si(5)|P(2)| |Se(5)|Pb(5)| |Am(2)|Rh(2)|Fe(1)|Xe(3)|Os(3)| |Cd(4)|As(2)| |Ac(4)|Na(1)|Pr(3)|Ku(4)|Mn(7)| -

|Sr(5)|Ga(2)|Mo(1)| |B(1)|Cu(2)|Dy(7)| |Tc(3)|He(4)|Bi(4)|Ca(6)|Li(2)|
|In(2)|Be(2)| |Fe(1)|Nb(2)|Ru(3)|Hg(5)|.

Спасибо за внимание

