

Открытый урок в 8 классе

Тема урока:
Закрепление знаний по теме
«Первоначальные химические
понятия»



Цели урока:

- **Обучающая:** закрепить навыки составления формул по валентности; определение валентности по формулам; расстановки коэффициентов в уравнениях реакций и определение типов химических реакций.
- **Воспитательная:** формирование навыков коллективной работы в сочетании с самостоятельностью учащихся; воспитание самоконтроля; дисциплинированности.
- **Развивающая:** научить учащихся применять знания в новой игровой ситуации, развитие логического мышления, внимания, сосредоточенности, сообразительности.

Мы с Вами закончили изучать тему «Первоначальные химические понятия». По этой теме Вы должны хорошо знать валентности элементов в соединениях, уметь составлять формулы по валентности, определять валентность по формулам; расставлять коэффициенты в уравнениях и указывать тип химической реакции.

Составление химических формул – это основа химической грамотности. Составлять формулы надо быстро, бегло и для проверки этих навыков мы устроим соревнование в парах.



Игра №1:

Составить формулы всех оксидов из предложенных карточек.

Число карточек равно числу оксидов.

Ca

S

O

O₂

C

Al₂

Mg

O₃

N

Fe₂



ОТВЕТ:

CaO ; SO_2 ; SO_3 ; CO_2 ;

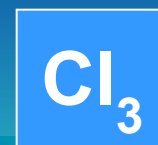
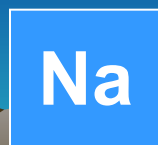
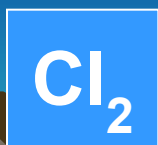
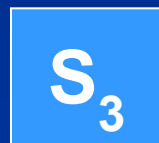
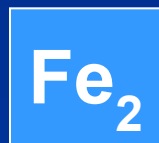
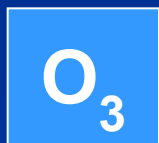
CO ; MgO ; Al_2O_3 ;

NO ; NO_2 ; Fe_2O_3 .



Игра №2:

Составить формулы всех возможных бинарных соединений из предложенных карточек. Число формул соответствует порядковому номеру углерода.



Ответ:

Al_2O_3 ; Fe_2S_3 ; FeS ; MgCl_2 ; NaCl ; AlCl_3 .
(возможны другие варианты)



Игра №3: Химическое лото.

Расставьте все карточки на игральную карту так, чтобы цифры в клетках карты соответствовали валентности химического элемента, образующего данный оксид.



ОТВЕТ:

N_2O	Cu_2O	Na_2O	H_2O	CaO
MnO_2	CO_2	SO_2	P_4H_{10}	CuO
SnO_2	Mn_2O_7	Cl_2O_7	N_2O_5	SnO
NO_2	CrO_3	SO_3	Cl_2O_5	FeO
Fe_2O_3	N_2O_3	Cr_2O_3	Al_2O_3	CO

А теперь мы с Вами попробуем разгадать
кроссворд по первоначальным
химическим понятиям:

*(Смотреть игра-упражнение №25 в
книге А.А. Тильдсеппа и В.А. Корка –
Мы изучаем химию, стр. 13)*



Найдите выигрышные пути на следующих таблицах, где их составляют:

а) формулы сложных веществ;

MgSO_4	HCl	O_2
N_2	Ca	MgS
H_2O	H_2SO_4	AlCl_3

б) формулы простых веществ.

Fe	HgO	Fe_2S_3
S	O_2	C
NaCl	Ag	CaCO_3

Теперь проверим ваше умение расставлять коэффициенты в уравнениях и определять типы химических реакций.

Проведем соревнование между командами (3 команды).

Кто быстрее выполнит задания №21, №22, №23 в книге А.А. Тильдсеппа и В.А. Корка – Мы изучаем химию (стр. 11-12).



Теперь необходимо подвести итоги нашей работы.

Зачитываются оценки, заработанные на уроке.



Домашнее задание:

- §13 (8 -12) с. 33.
- Подготовиться к контрольной работе.

