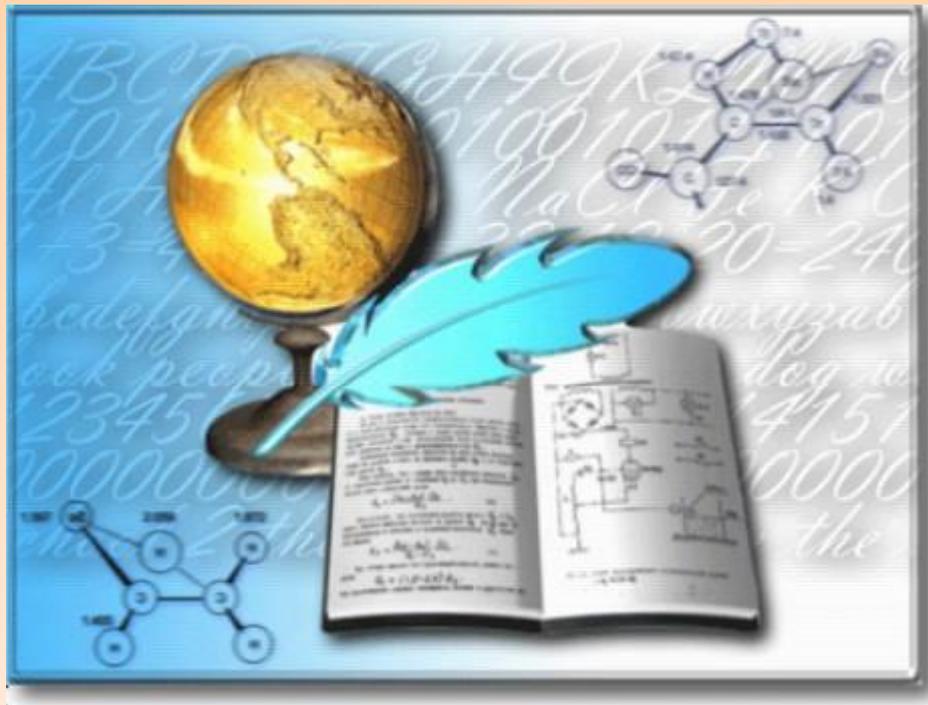


МОУ ПСОШ № 4
гп. Пойковский
Нефтеюганского района
Тюменской области.

Урок-повторение изученного материала в 8 классе.

Учитель химии и биологии: Линийчук И.И.



Цель урока:

- обобщить и систематизировать знания учащихся, полученные ими на уроках химии в 8 классе;
- формировать умения и навыки в самостоятельной и совместной учебной деятельности в достижении поставленной цели;
- развивать речевые и мыслительные навыки.

Викторина.



1. То, из чего состоит тело	вещество
2. Способность химического элемента существовать в виде нескольких простых	аллотропия
3. Признаки по которым одно вещество отличается от других	свойства
4. Горизонтальный ряд периодической системы	период
5. Отрицательно заряженная частица в атоме	электрон
6. Изменения, происходящие с веществом	явления

7. Положительная частица в ядре атома	протон
8. Химическая связь в кристалле меди	металлическая
9. Вертикальный ряд периодической системы	группа
10. Тип химической связи в молекуле воды	ковалентная полярная
11. Разновидности атома одного и того химического элемента, имеющие одинаковый заряд ядра, но разную атомную массу	ИЗОТОПЫ
12. Вещество, состоящее из атомов одного химического элемента	простое

Задание 1. «Что общего в этих понятиях?»

1. Калий, алюминий, железо, магний	металлы
2. Сера, фосфор, мышьяк, водород	неметаллы
3. Основания, кислоты, оксиды, соли	основные классы неорганических веществ
4. Оксид серы (IV), оксид фосфора (V), оксид углерода(IV), оксид серы (VI)	кислотные оксиды
5. Оксид натрия, оксид калия, оксид магния, оксид кальция	основные оксиды
6. Гидроксид бария, гидроксид натрия, гидроксид магния, гидроксид лития	основания
7. Сульфат калия, фосфат кальция, хлорид бария, нитрат меди	соли
8. H_2SO_4 , HCl , HNO_3 , H_2CO_3	кислоты

Задание 2 «Найди лишнее слово».

Определи, что связывает слова и найди лишнее.

магний железо натрий	сера.	металлы
азот фосфор хлор	серебр о	неметаллы
оксид серы (VI) оксид углерода(IV)	оксид азота(IV) оксид	кислотные оксиды
серная кислота кислота фосфорная	натрия угольная азотистая кислота	кислородсодержащие кислоты
серная кислота	азотистая кислота угольная	двухосновные кислоты
сульфат карбонат натрия	сульфат магния сульфит калия	средние соли





Задание 3. «Перепутанные словосочетания».

1- молярная	А- Авогадро
2- закон	Б - соль
3- число	В-
4- кислая	Г- фенолфталеин И- вещества
5- индикатор	Д- масса
6- реакция	Е- сохранения массы
7- количество	Ж- веществ З- нерастворимое
8- основание	И- замещения

Задание 4. Ученики опоздали на урок химии. На доске были записаны химические реакции, но левая часть уже была стёрта. Восстанови утраченную часть уравнений реакции:



Кроссворд по теме «Типы химических реакций».

					1	о	к	с	и	д			
2		р	а	з	л	о	ж	е	н	и	е		
					3	ж	е	л	е	з	о		
					4	в	о	д	о	р	о	д	
н	е	й	т	р	а	л	и	з	а	ц	и	я	
6		о	б	м	е	н	а						
7			г	о	р	е	н	и	е				
8	о	с	н	о	в	а	н	и	е				
					9	к	и	с	л	о	т	а	
					10	с	е	р	а				

Домашнее задание:
Составить свой кроссворд по
курсу химии 8 класса.

