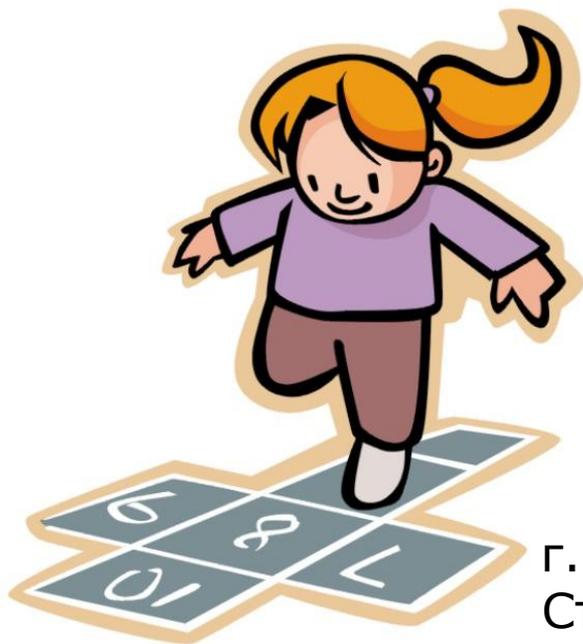
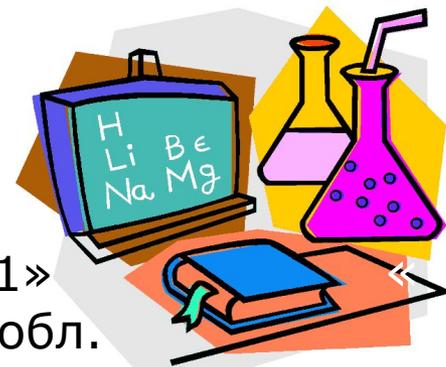


Игра по химии «Классики»

Для учащихся 8 классов



Учитель МОУ «КСОШ №1»
г. Кириши Ленинградской обл.
Стефанова Елена Анатольевна



Отгадай название элемента и установи его №, положение в таблице

периоды	группы элементов															
	а I б	а II б	а III б	а IV б	а V б	а VI б	а VII б	а VIII б	а IX б	а X б	а XI б	а XII б	а XIII б	а XIV б	а XV б	а XVI б
1	H															
2	Li литий	Be бериллий	B бор	C углерод												
3	Na натрий	Mg магний	Al алюминий	Si кремний												
4	K калий	Ca кальций	Sc скандий	Ti титан	V ванадий											
	Cu медь	Zn цинк	Ga галлий	Ge германий	As мышьяк											
5	Rb рубидий	Sr стронций	Y иттрий	Zr цирконий	Nb ниобий											
	Ag серебро	Cd кадмий	In индий	Sn олово	Sb сурьма											
6	Cs цезий	Ba барий	La* лантан	Hf hafний												
	Au золото	Hg ртуть	Tl таллий	Pb свинец												
7	Fr франций	Ra радий	Ac* актиний	Ku куриловий												
	Ce церий	Pr практиний	Nd неодим	Pm прометий	Sm самарий	Eu европий	Gd гадолиний	Tm тербий	Er эрбий	Tm тулий	Yb ytterбий	Lu лютеций				
	Th торий	Pa проактиний	U уран	Np нептуний	Pu плутоний	Am амерций	Cm куриум	Bk берклий	Fm фермий	Md менделевий	No нобелий	Lr лауренций				

5

6

4

2

3

1

атомный номер

U

уран

название

- s-элементы
 - p-элементы
 - d-элементы
 - f-элементы





№11 3 период, 1 группа(А)





№85,6 период,7 группа(А)





№79, 6 период, 2 группа(Б)





№80, 6 период, 2 группа (Б)





№53, 5 период,7 группа (А)





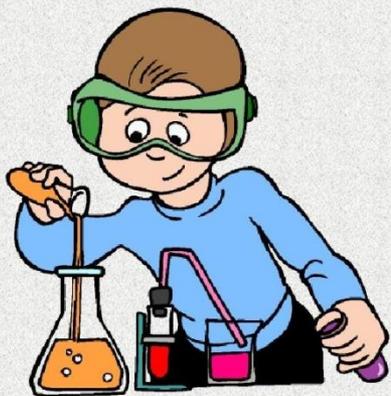
4=ь



1=ф

№74, 6 период, 6 группа (Б)





А не химик ли ты?!

 ppt.ru

Верю – не верю

Согласны ли вы с утверждениями ?
Задание на 10 баллов

1

2



Верю – не верю

- +1. Вода относится к классу оксидов
- _2. Основания состоят из металла и гидрид-иона
- +3. Обугливает бумагу концентрированная серная кислота
- +4. Нужно лить кислоту в воду при разбавлении
- _5. Нерастворимые основания называются щелочами
- _6. H_2SO_3 - формула серной кислоты
- +7. При скисании молока образуется молочная кислота
- _8. Соли азотной кислоты называются нитриты
- +9. Из карбоната кальция образованы раковины
- 10. Оксид кальция – негашеная известь

+



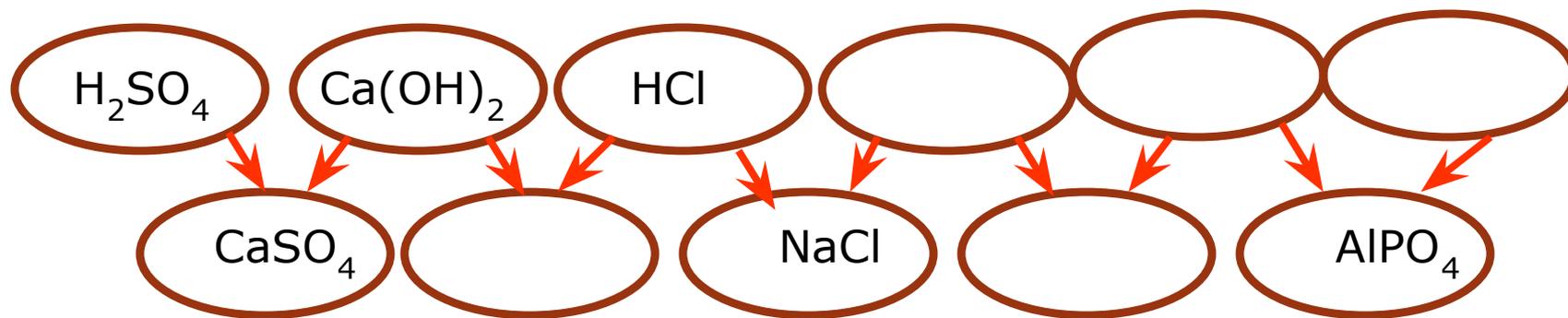
Верю – не верю

- +1. В природе существуют яблочная, лимонная, муравьиная, щавелевая кислоты
- +2. Формула углекислого газа – CO_2
- 3. В щелочах лакмус красный
- +4. Формула гашеной извести $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 5. Соли серной кислоты называются сульфидами
- +6. В оксидах степень окисления кислорода -2
- +7. В состав костей входит фосфат кальция
- +8. В желудке содержится соляная кислота
- 9. Для собирания кислорода пробирку держат вверх дном
- 10. Кремниевая кислота относится к бескислородной



Волшебная цепочка

Заполните схемы до конца:
в первой строке – формулы кислот, оснований,
во второй – соответствующих солей



Задание на 5 баллов

- Распредели вещества, формулы которых приведены в таблице по классам. Обведи буквы, соответствующие правильным ответам, составь из них фамилию ученого химика **9 баллов**

формула	кислота	Оксид Me	Оксид HEme	соль	основани е
K_2O	Б	М	Л	П	О
$NaCl$	О	С	К	Е	Р
$Ba(OH)_2$	Ц	Р	Е	М	Н
H_2CO_3	Д	Ц	О	Л	В
CO_2	Н	К	Е	А	Н
$CuSO_4$	О	Д	Т	Л	Е
$Al(OH)_3$	И	С	Ш	К	Е
HBr	Е	У	Т	О	Н
BaO	Б	В	С	У	Д

● Найдите реакции, в которых взаимодействуют между собой:

А) рождающий воду и рождающий кислоты

Б) тяжелый и светло-желтый

В) зловонный и светящийся.

1. $O_2 + C = CO_2$
2. $Al + O_2 = Al_2O_3$
3. $P + Br_2 = PBr_5$
4. $H_2 + O_2 = H_2O$
5. $Ba + S = BaS$
6. $H_2 + F_2 = HF$

6 баллов за задание

Правильные ответы: 4, 5, 3

- В одном из городов стоял небольшой цирк () , в котором работал знаменитый маг ().
Возле цирка раскинулся красивый бор ().
Маг был рад () этому. Если бы не мышь (), которая выбрала своим местом обитания большой дуб (). Больше всего на свете маг любил крем () и желе (), которые замечательно готовил сам ().

9 баллов

Попробуй догадаться...
(вставить знаки химических элементов)



*Поздравляем
победителей!*

SafeZone.cc и JustDeal.ru

- Литература:
Занимательные задачи по химии.
Под редакцией Н.Е.Дерябиной
М. : ИПО «У Никитских ворот»,2010