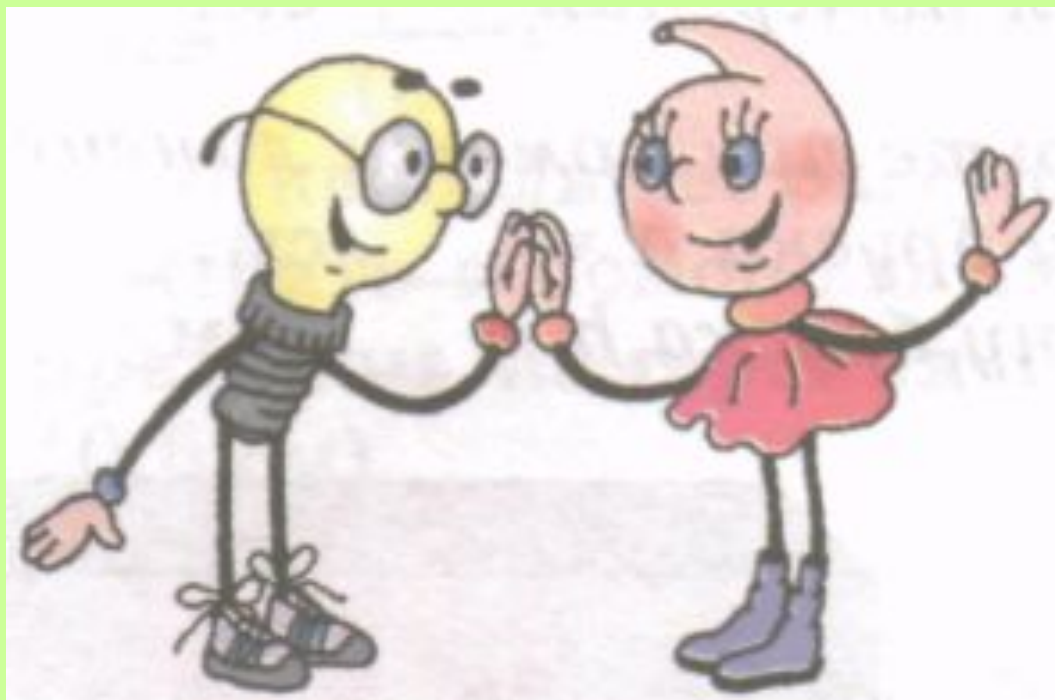


Повторительно – обобщающий урок с элементами
приобретения новых знаний

«ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН. СТРОЕНИЕ АТОМА»



Комбинированный
урок физики и
химии 8 класс

Учителя
Пасюк Л. В. – учитель
химии,
Левочкина Т. В. –
учитель физики.

КЛАСС

Участков
ые

Оперативники

Эксперты -
графики

Патологоанатом
ы

Криминалисты

Аналитик
и

Следователи

Эксперты - физики

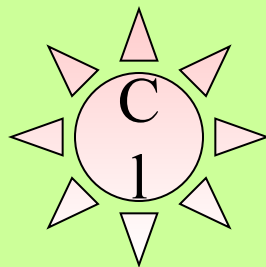


1. Установление места преступления

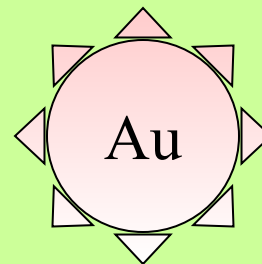
УЧАСТКОВЫЕ, зная свои участки, должны быстро и точно установить место преступления.

Определите местонахождение похищенных химических элементов, дайте им названия и характеристику

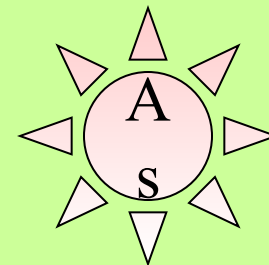
III период
VII группа
Главная подгруппа



VI период
I группа
Побочная подгруппа



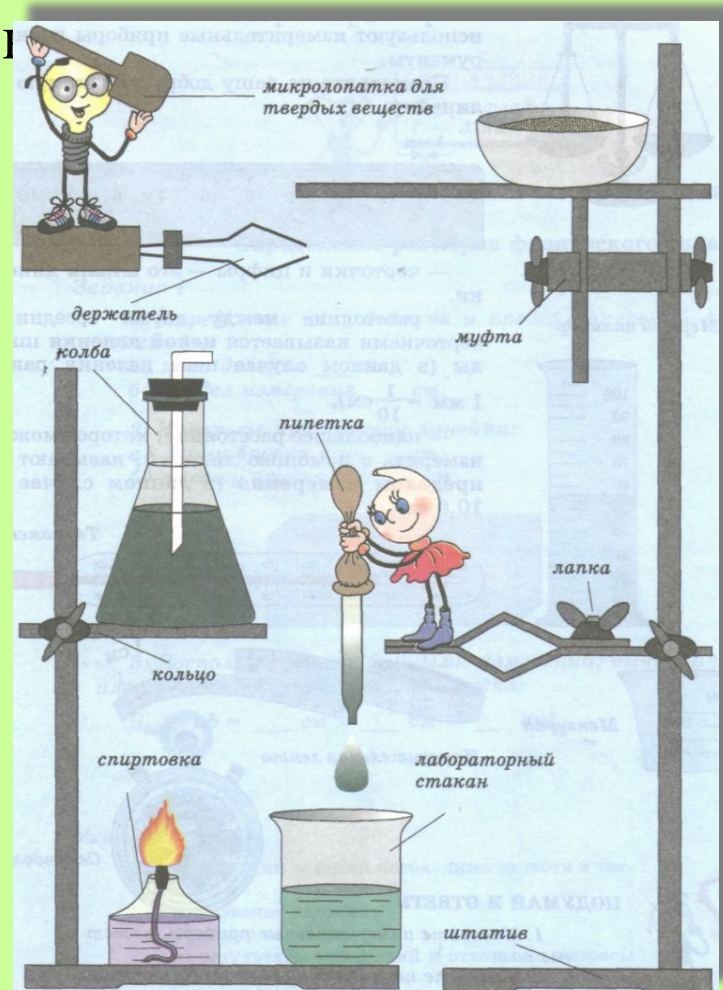
IV период
V группа
Главная подгруппа



2. Описание орудий преступления.

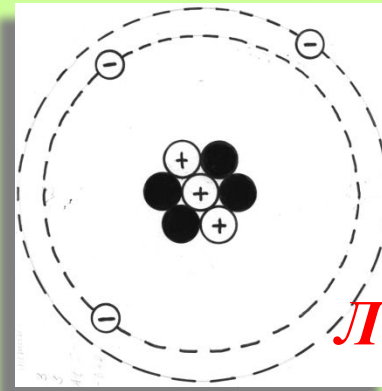
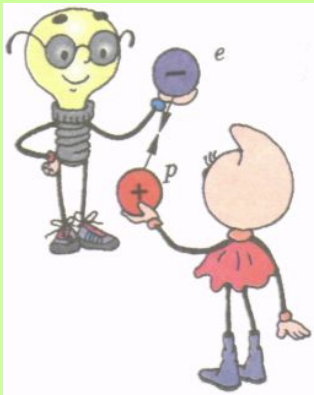
ОПЕРАТИВНИКИ первыми пребывают на место преступления и собирают вещества

Назовите предложенное вам лабораторное оборудование. Для чего оно используется?



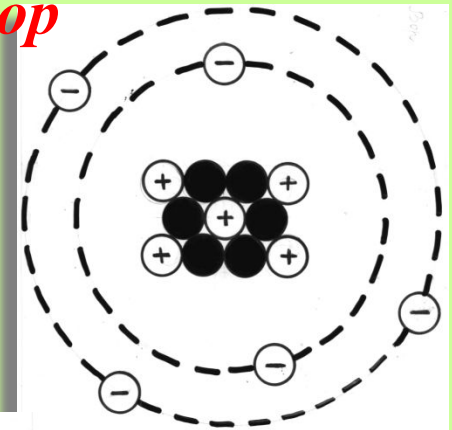
3. Фотороботы.

Всегда найдутся свидетели, которые видели пропавших или преступников. ЭКСПЕРТЫ – ГРАФИКИ по их сведениям составляют фотороботы и устанавливают личности.

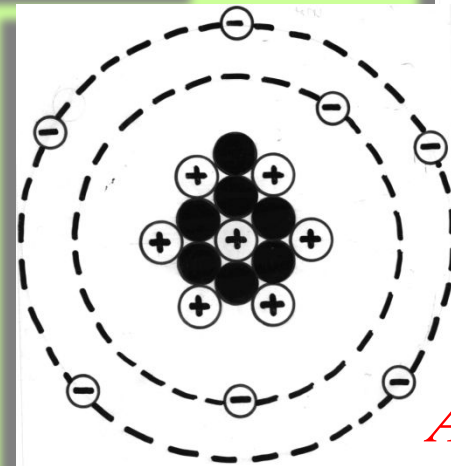


Литий

Бор



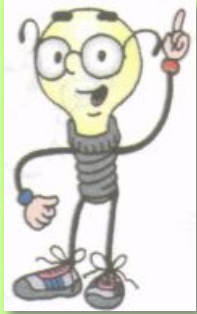
Внимательно изучив представленные «портреты» пропавших химических элементов, установите их «имена» и строение.



Азот

4. Экспертиза.

ЭКСПЕРТЫ – ФИЗИКИ исследуют вещественные доказательства, используя физические методы



Имея необходимое лабораторное оборудование проведите экспертизу и установите, из каких веществ сделаны найденные вещественные доказательства и каким химическим элементам они соответствуют.



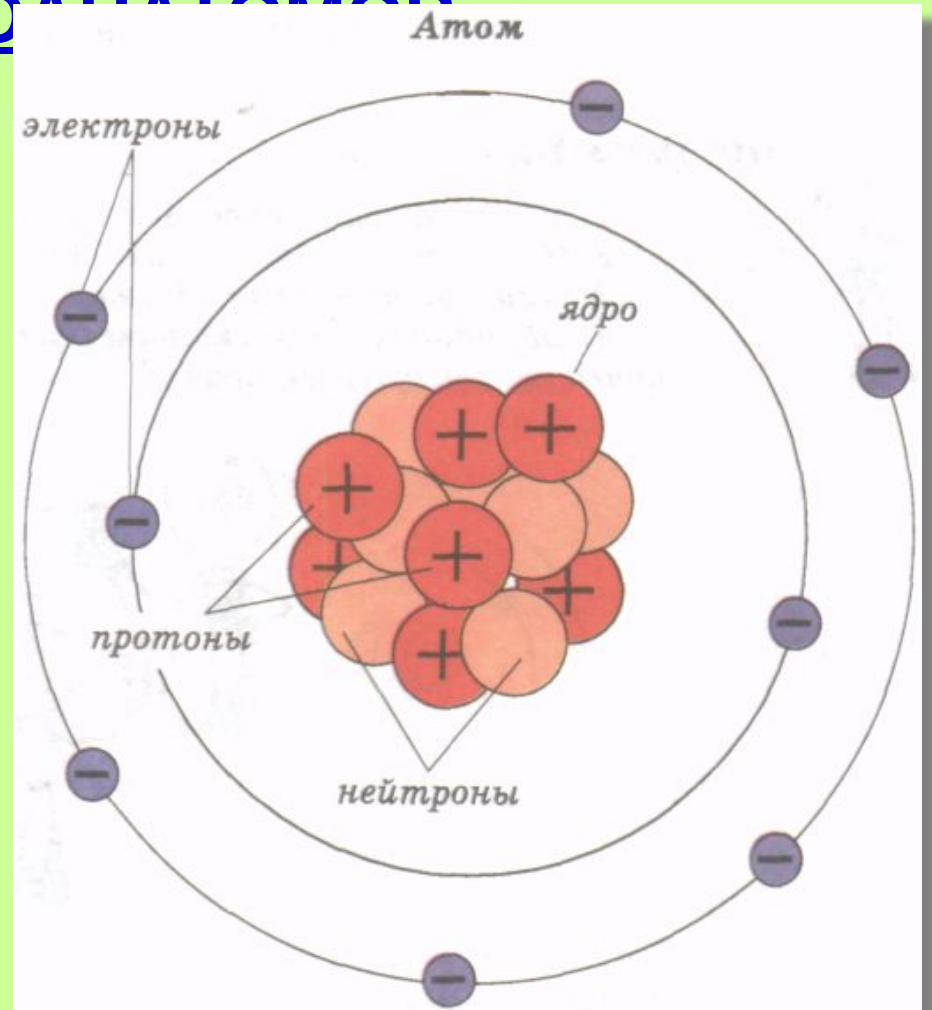
5. Опознание личности.

Изучить остатки и установить личность – вот задача

ПАТОЛОГОАТОМОВ



На месте преступления обнаружены остатки разрушенных атомов. Восстановите атомы и определите, каким химическим элементам они соответствуют



6. Внимание, розыск!

Только КРИМИНАЛИСТАМ удастся делать по

незначительным признакам важные для следствия заключения
По перечисленным свойствам и признакам газов
определите, какие химические элементы
образуют эти простые вещества.

Газ!

Без → цвета
→ вкуса
→ запаха

Плохо растворяется в воде.
Поддерживает горение,
образуется при фотосинтезе.

Кислор

Газ!


Без → цвета
→ вкуса
→ запаха

Плохо растворяется в воде.
«Рождает» воду.
Легче воздуха.

Водо

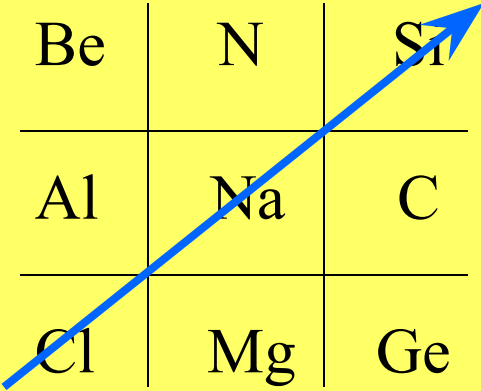
7. Группа **АНАЛИТИКОВ** важна в любой организации. Они анализируют накопленные знания, делают логические выводы, необходимые для следствия.

Zn	Cl	Al
Be	Mg	Ca
Si	S	Na




Выигрышный путь –
элементы одной и той же
главной подгруппы

Be	N	Si
Al	Na	C
Cl	Mg	Ge



Выигрышный путь –
элементы одного и того
же периода

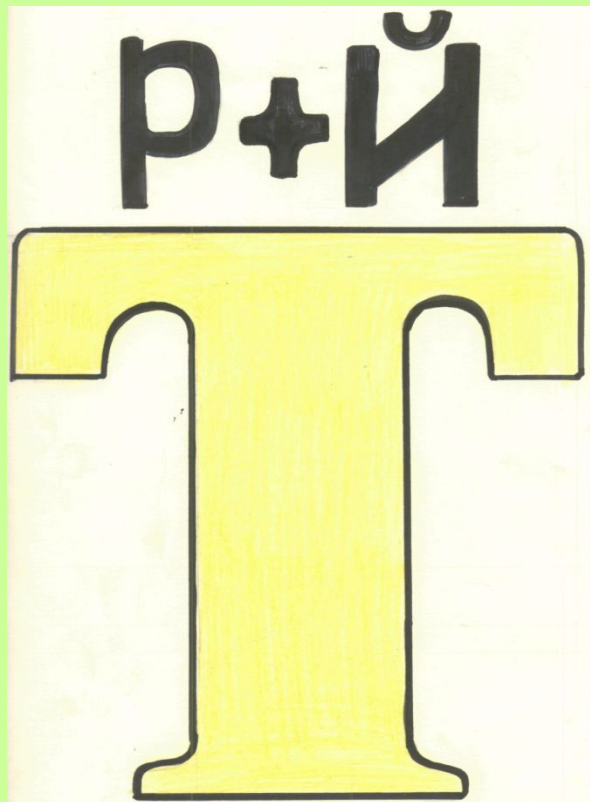
Ca	S	Co
Cu	C	Cr
Fe	Si	Cl



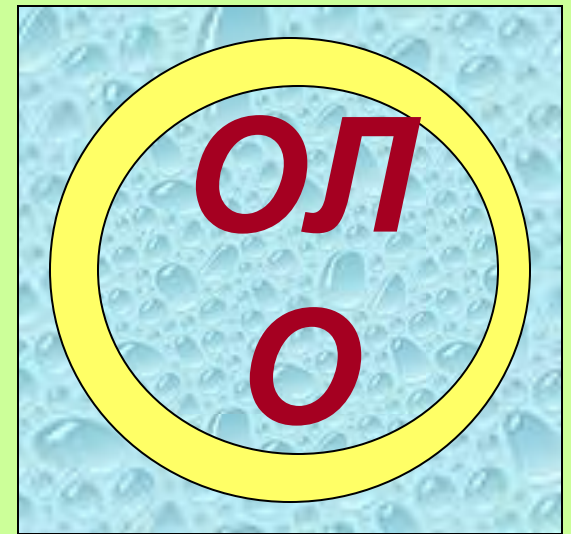
Выигрышный путь –
элементы
образующие
металлы

Проанализируйте накопленные данные и по периодической таблице определите выигрышный путь.

8. И наконец, **СЛЕДОВАТЕЛИ** – обрабатывают весь добытый материал полученный специалистами и дают заключение.



Исследуйте добытый материал и определите какие химические элементы скрываются за данными ребусами.



Ключевое слово – фамилия известного
русского химика и композитора, автора оперы
«КНЯЗЬ ИГОРЬ»

1. Химический элемент Br.
2. Мельчайшая частица вещества, сохраняющая химические свойства этого вещества.
3. Вещества, которые состоят из атомов одного химического элемента.
4. Тип химической реакции. $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 \uparrow + 2\text{H}_2 \uparrow$
5. Один из признаков химической реакции.
6. Тип химической реакции. $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3 \uparrow$
7. Свойство атомов одного химического элемента присоединять определённое число атомов другого элемента.



			1	Б	Р	О	М				
		2	М	О	Л	Е	К	У	Л	А	
		3	П	Р	О	С	Т	Ы	Е		
4	Р	А	З	Л	О	Ж	Е	Н	И	Я	
	5	О	С	А	Д	О	К				
6	С	О	Е	Д	И	Н	Е	Н	И	Я	
7	В	А	Л	Е	Н	Т	Н	О	С	Т	Ь