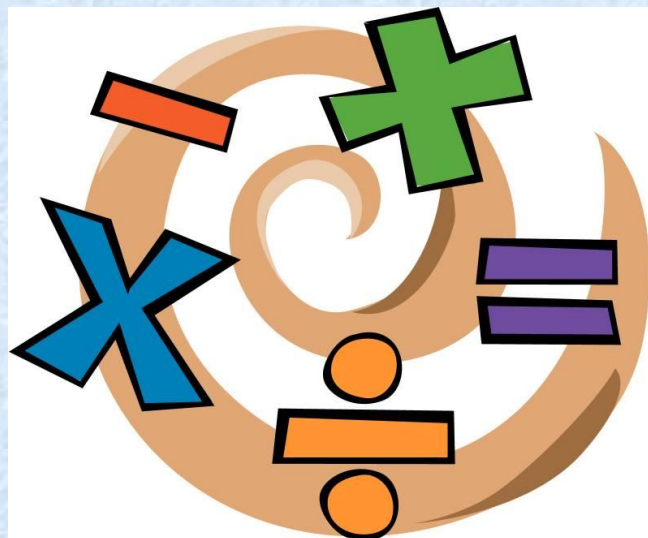




Химическая чехарда



Подготовила и провела
Раковчена Олеся Владимировна
Учитель химии и биологии

Врата Учености

1

2

3

4

Анаграммы

1

2

3

4

Почтальон

1

2

3

4

ПСХЭ

1

2

3

4

Сюрприз

1

2

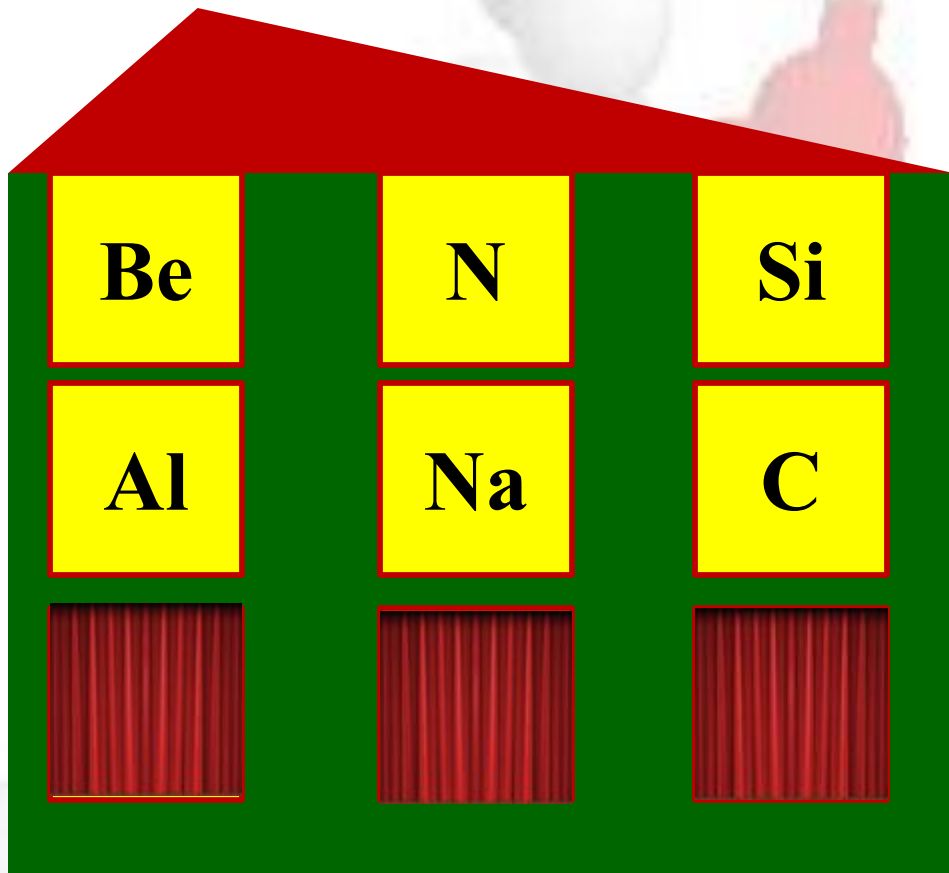
3

4



1

Врата учёности



Элементы
одного периода

Ответ

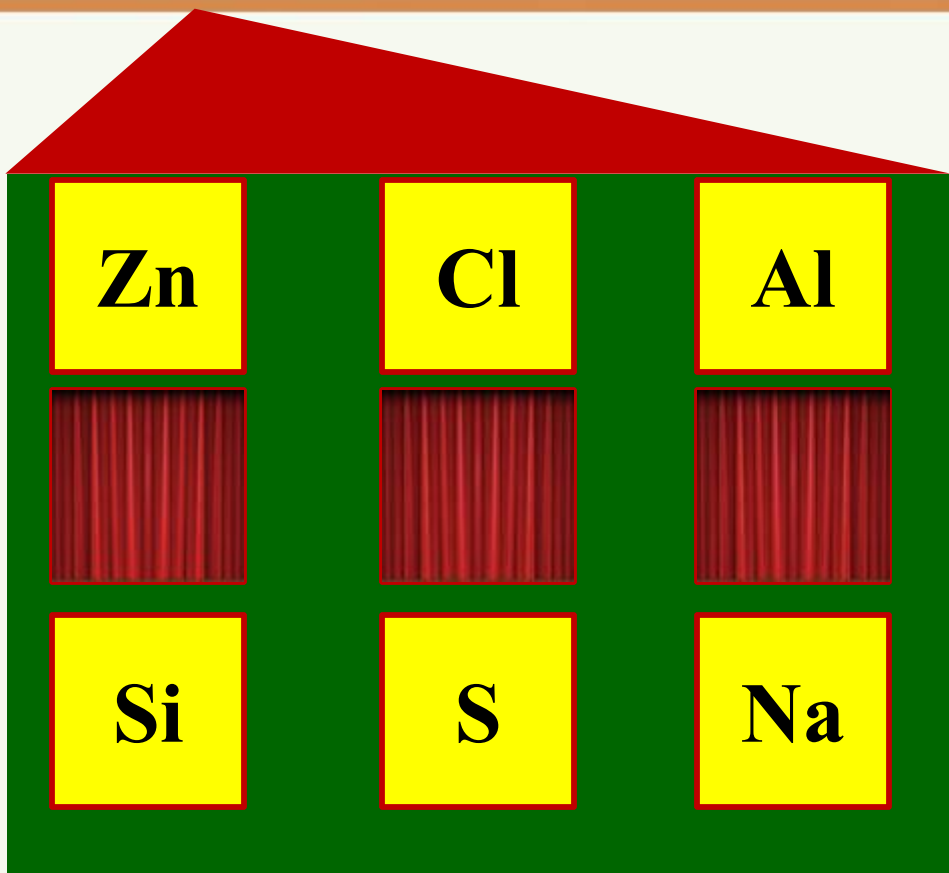
В каких окошках погаснет свет?





2

Врата учёности



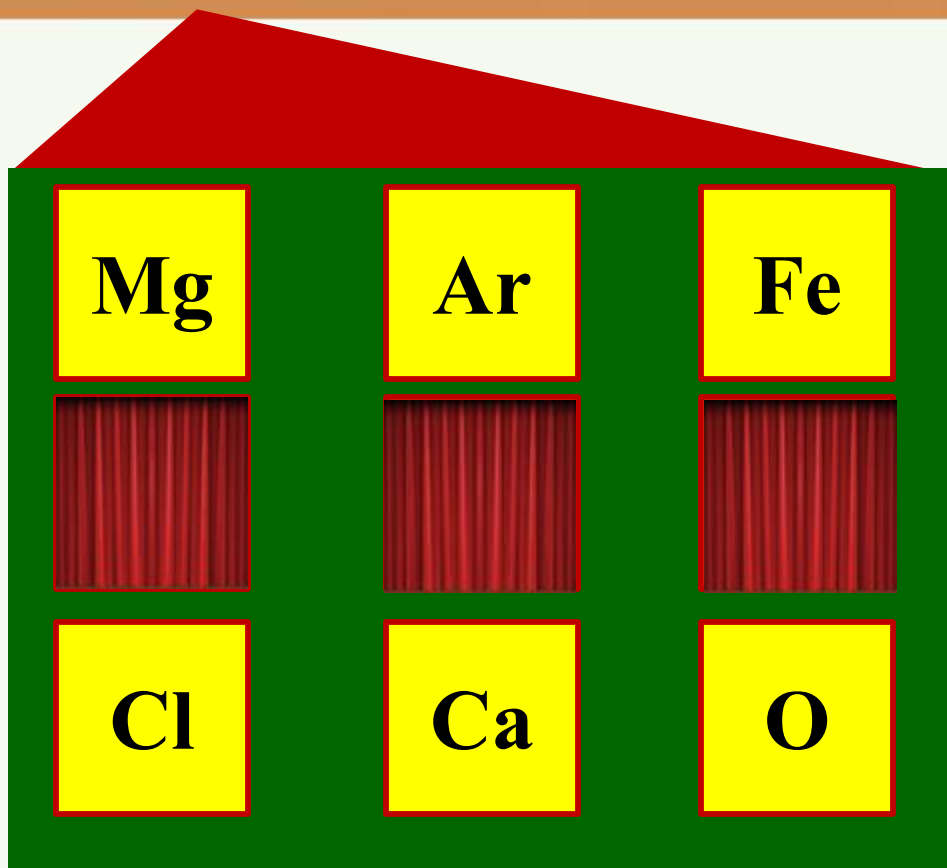
Элементы одной
подгруппы

Ответ

В каких окошках погаснет свет?



3 Врата учёности



Элементы,
находящиеся
рядом в ПСХЭ

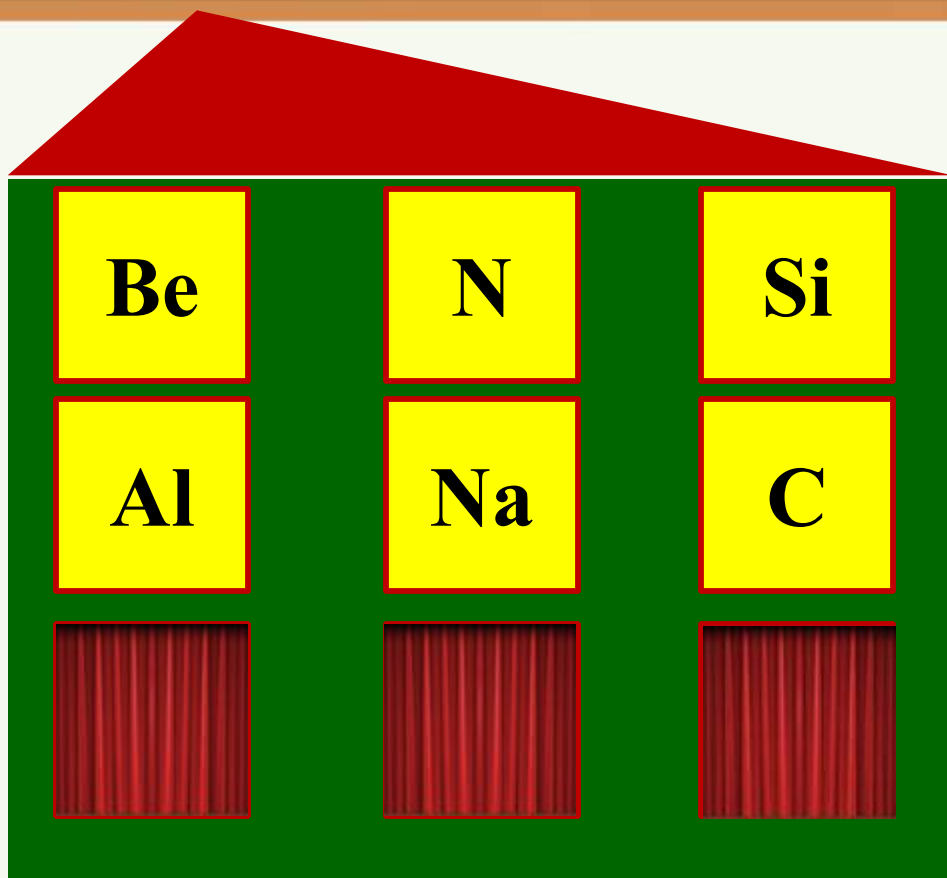
Ответ

В каких окошках погаснет свет?



4

Врата учёности



Элементы,
находящиеся
рядом в ПСХЭ

Ответ

В каких окошках погаснет свет?

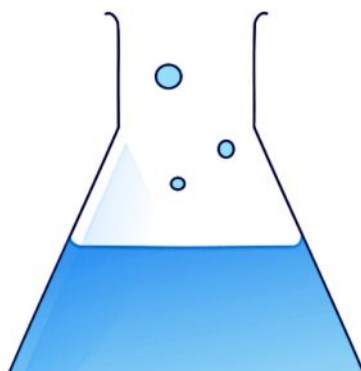


1

Анаграммы

МЕЛОК

АУЛ



МОЛЕКУЛА

Ответ

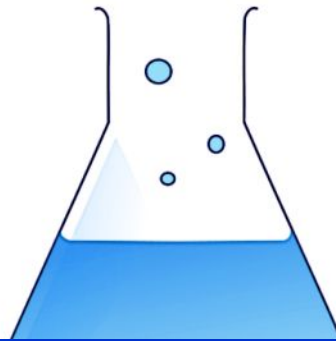


2

Анаграммы

ТОННЕЛЬ

СВАТ



ВАЛЕНТНОСТЬ

Ответ



3

Анаграммы

КОБРА

ПИР



ПРОБИРКА

Ответ



4

Анаграммы

ФУРА

ЛОМ



ФОРМУЛА

Ответ

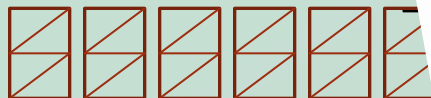


1

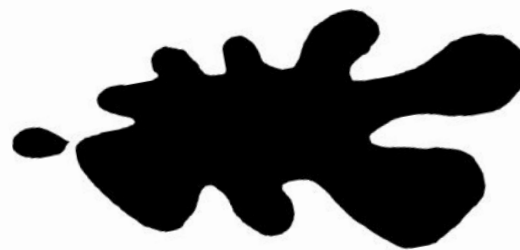
Установите
«адресата»



Куда **IV** период
7 группа
главная
ПОД



Бром



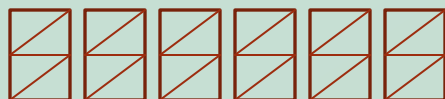
2

Установите
«адресата»



Куда **IV** период
6 группа
побочная подгруппа
Кому

Хром



3

Заполните адрес
на конверте

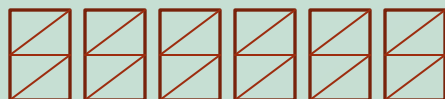


Куда _____ период
_____ группа

подгруппа

Кому элементу
золоту

6 период,
1 группа,
побочная
подгруппа



4

Заполните адрес
на конверте



Куда _____ период
_____ группа

подгруппа

Кому элементу
кальцию

--	--	--	--	--	--

4 период,
2 группа,
главная
подгруппа



1

**Как называются
горизонтальные ряды
в ПСХЭ**

Ответ

ПЕРИОД

:



2

Хобби Д.И.Менделеева

Ответ

:

**Изготовление
чемоданов**



3

**Сформулируйте
современный принцип
расположения
химических элементов.**

Ответ

:

**Элементы в ПСХЭ расположены
в зависимости от заряда ядра
или порядкового элемента**



4

Как называются
вертикальные ряды в
ПСХЭ

Ответ

:

Группа



1

Лови
ошибку!

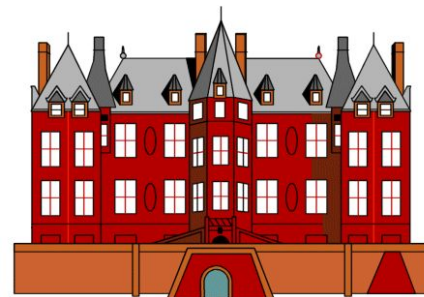


Выбери символы химических элементов, убрав лишнее.

Н	Б	О	Яр	Mg	Tr	Cl
Au	w	uT	Br	Og	Ca	Cu
Tal	Ag	Bp	Na	Bu	Al	Ак



2 Государство веществ



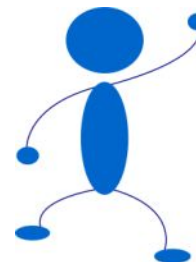
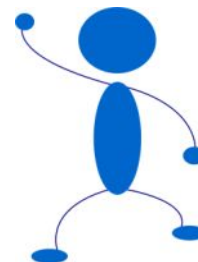
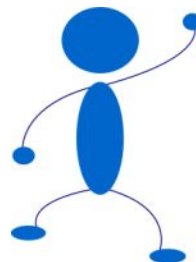
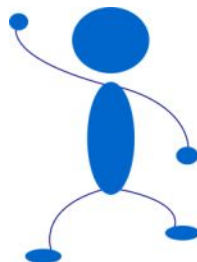
Иди по ступенькам вверх!
Оставь только металлы!



Ответ



3 Автобус вмещает в себя троих пассажиров, массой не больше 100 кг. Определи, какой из пассажиров останется на месте? Кто может остаться?



Ответ

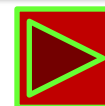
HCl

Na_2S

Br_2

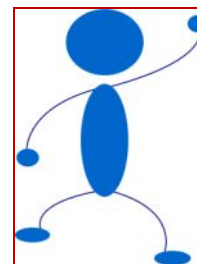
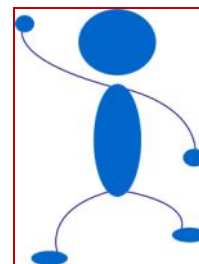
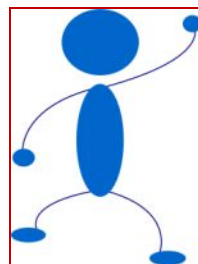
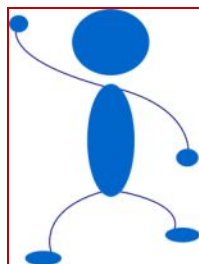
$\text{Ca}(\text{OH})_2$

Нажми на каждую формулу



4

Автобус едет в Ковалентно-Полярный город. Какой из пассажиров останется на остановке?



Ответ

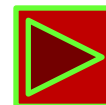
HI

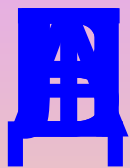
HCl

O₂

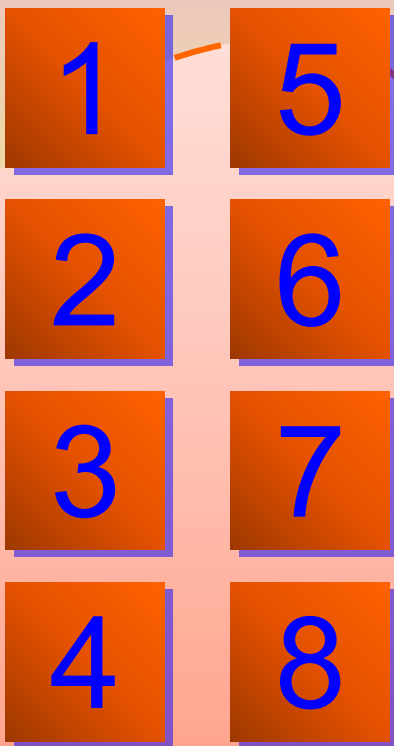
HBr

Нажми на каждую формулу





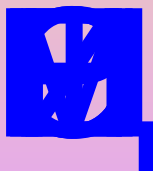
ХИМИЧЕСКОЕ



1. Горение спичек



ФИЗИЧЕСКОЕ



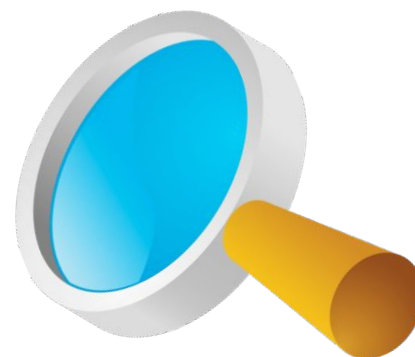
Шифровка

Используя только первые буквы русских названий химических элементов, имеющих следующие порядковые номера, расшифруйте фразу

17	77	25	39	.	-	21	81	44	89	41	85		.	92	66	63	16
				я	-								ч				

Вы согласны? Тогда вперед!

Плохая видимость!



Определи порядок, по которому выписаны в ряд символы химических элементов, и заполни пропуски

1. Li, Be, B, ..., ..., O, ..., Ne

2. ..., ..., Al, ..., ..., S, Cl, ...

Ответ 1

Ответ 2

Государство веществ

Выбери формулы веществ с наибольшим числом атомов в молекуле



6	3	3
H_2SO_3	SO_2	HClO



CaCl_2	NaCl	AlCl_3
3	2	4



Ответ

Отправь в плавание



Простые вещества

H_2

HBr

Ag_2O

$NaOH$

$HClO_2$

HNO_2

He

H_2S

O_3

N_2



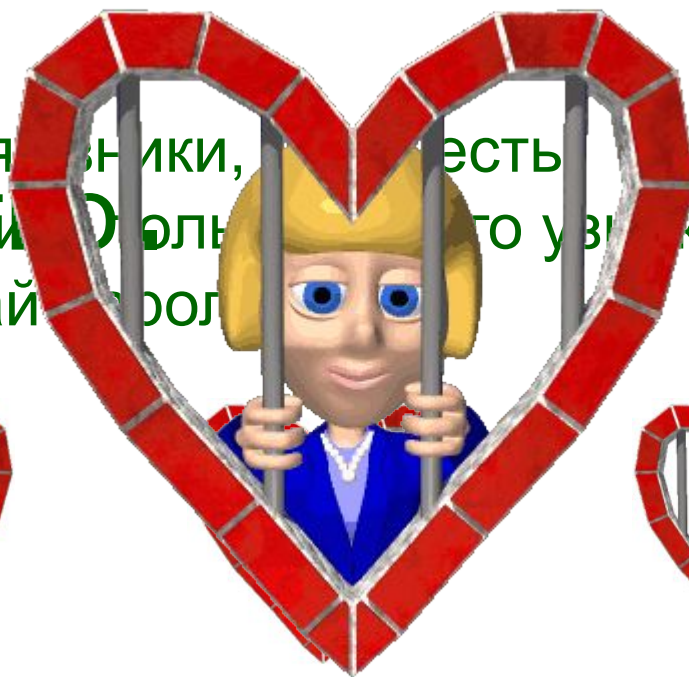
Сложные вещества

Подсказка

Ответ

Подземелье испытаний

В подземелье томятся знати, есть
Сложное вещество. Дольше того узника.
Нажми на ключ и узнай проол



Na

Ва

КОН

H2



Задание

Ответ

Город поваров

гвоздь	серебро	плуг
воронка	карандаш	кружка
железо	крахмал	медь
стакан	Сода	алюминий
линейка	проволока	вода

1

Найди слова, обозначающие
вещества

Ответ

Разминка «ПИНГ- ПОНГ»

- Атом состоит из
 - Протоны заряжены
 - Электроны заряжены
 - Нейтроны
- Заряд ядра равен
- Число энергетических уровней равно



«Расскажи обо мне»



1. Положение элемента в ПС:

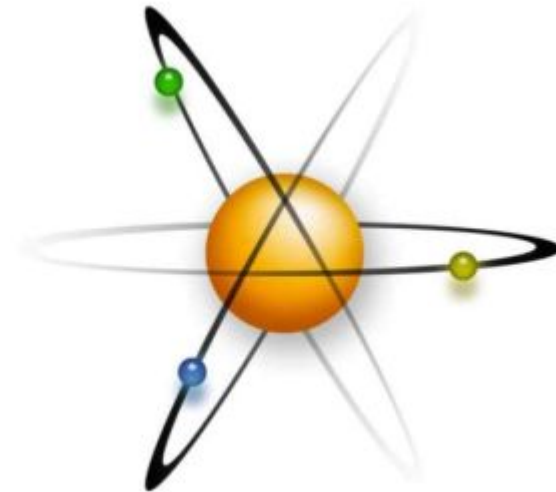
- а) порядковый номер;
- б) Ar;
- в) номер группы;
- г) номер периода.

2. Строение атома.

- а) заряд ядра;
- б) число протонов;
- в) число нейтронов;
- г) число электронов.

3. Строение электронной оболочки:

- а) количество энергетических уровней
- б) количество электронов на каждом уровне



И
И
А
И
З
А
В
А
С
В
И
С
Т
И
К
И

Формульная разминка

1) Составить формулы соединений, образованных:

1. Углеродом (IV) и водородом	
2. водородом и магнием	
3. Алюминием и фосфором (III)	
4. Фосфором и водородом	
5. Цинком и азотом(III)	
6. Азотом(III) и калием	

2. Составить формулы соединений Следующим веществам:

1. Гидроксид цинка

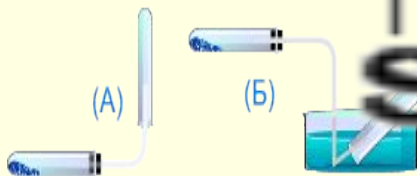
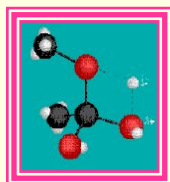
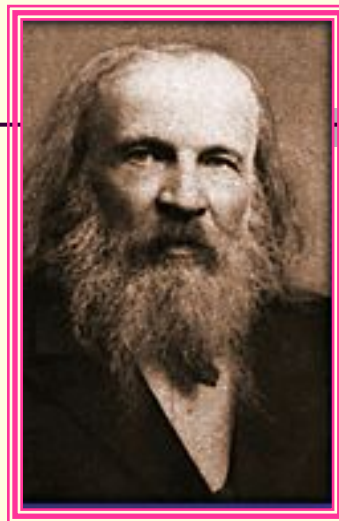
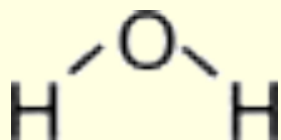
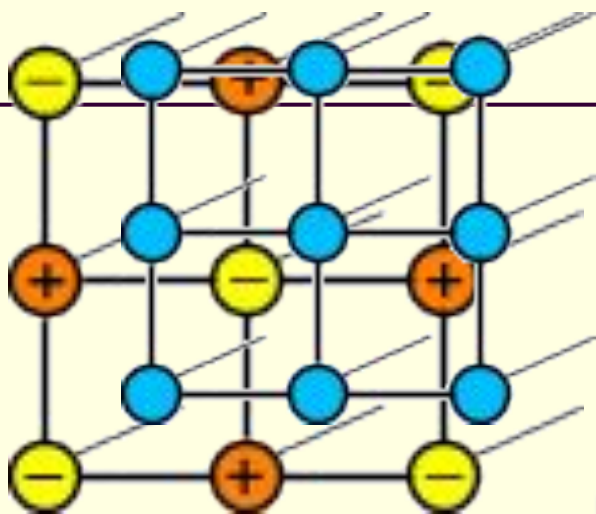
2. Оксид фосфора (v)

3. Хлорид алюминия 

4. Сульфат натрия

5. Нитрат железа (III)

6. Фторид бария



Эх, современный ученик!
Ты оглянись, проснись на миг.
Как мир прекрасен и чудесен!
А химию ты забудь,
В нее из жизни посмотри.
Ведь сей предмет так интересен!

