

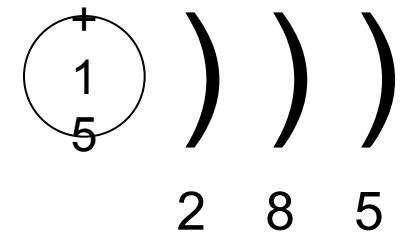
**Фосфор –
ЭЛЕМЕНТ ЖИЗНИ
И МЫСЛИ**

Актуализация знаний.

Положение в ПС. Строение атома

Группы элементов

Периоды	Ряды	I	II	III	IV	V	VI	VII	
1		H				(H)		He	
2		Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
3		Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
		K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe



$1s^2$ $2s^2$ $2p^6$ $3s^2$ $3p^3$ $3d^0$



+15 P

Степени окисления: -3, +3, +5

Изучение новой темы

Фосфор в природе

Это распространенный элемент, содержание его в земной коре примерно 0,1%.



Апатиты $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3(\text{F}, \text{Cl}, \text{OH})$

Фосфор в организме человека



"Без фосфора нет движения, ибо химизм мышечных сокращений - это целиком химия фосфорных соединений".

Энгельгардт В. А.



1 – 1,5 г

Роль фосфора в организме человека.

Прослушайте сообщение и заполните таблицу.

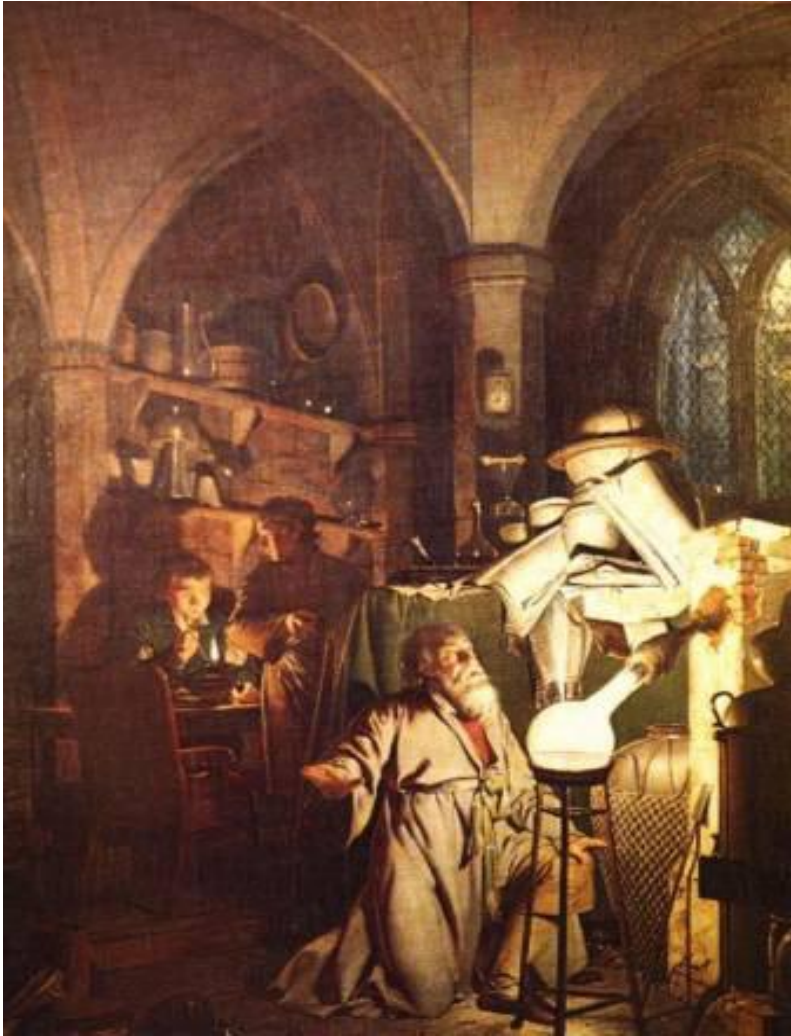
Нахождение в организме	Физиологическое действие	Суточная потребность	Источник	Последствия недостатка элемента	Последствия избытка элемента

Влияние фосфора на развитие растений



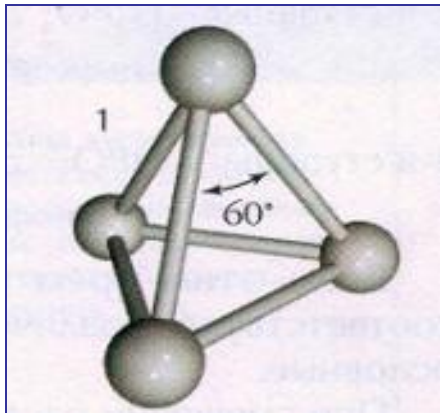
Фосфор – необходимый элемент питания.

Открытие фосфора

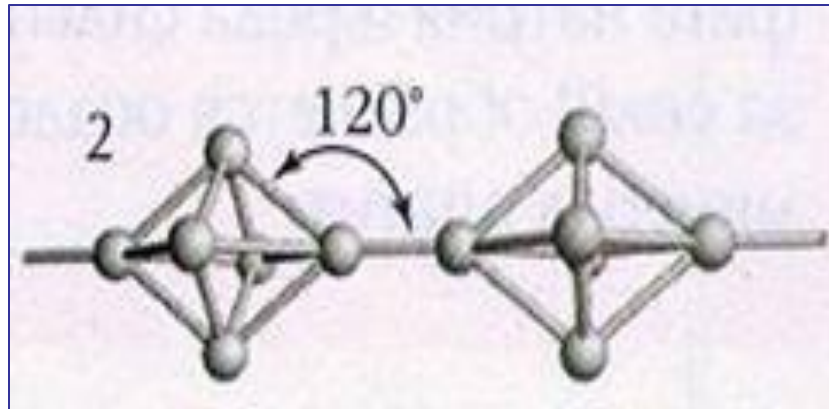


- Хенниг Бранд случайно открыл фосфор в 1669 году.
В своих исследованиях Бранд из мочи приготовил жидкость, «которая способствует вызреванию кусков серебра до золота». При переработке мочи путем перегонки, алхимик вдруг получил нечто поразительное. Образовалось не золото, а неизвестное самосветящееся вещество, **ХОЛОДНЫЙ ОГОНЬ - фосфорус.**

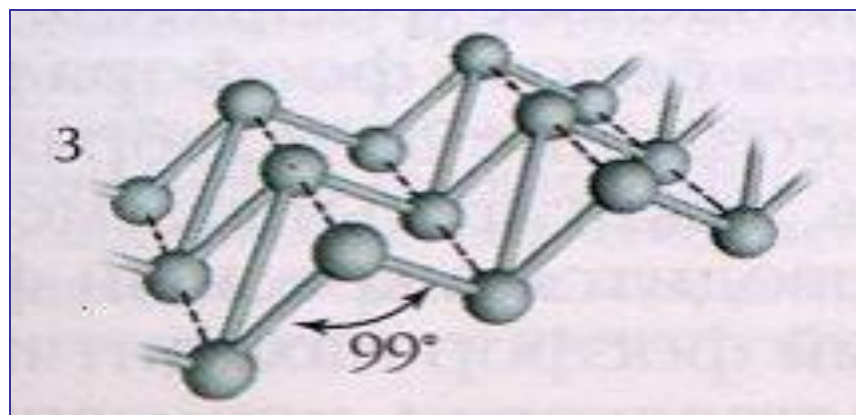
Строение молекулы



Молекулярная решетка
белого фосфора



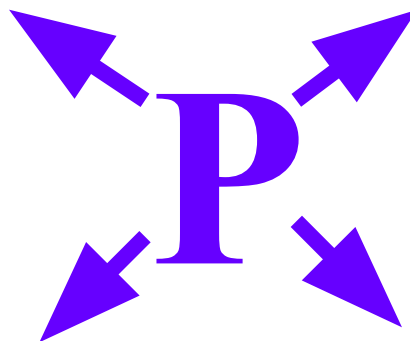
Атомная кристаллическая
решетка красного фосфора



Атомная кристаллическая решетка
чёрного фосфора

Физические свойства

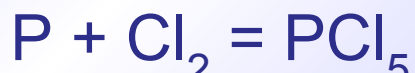
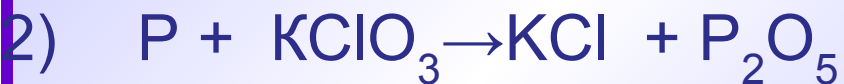
! высокая токсичность (смертельная доза для человека составляет примерно 0,2 г)



Химические свойства

Составьте электронный баланс,
проставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций.

Восстановительные



Окислительные



фосфин



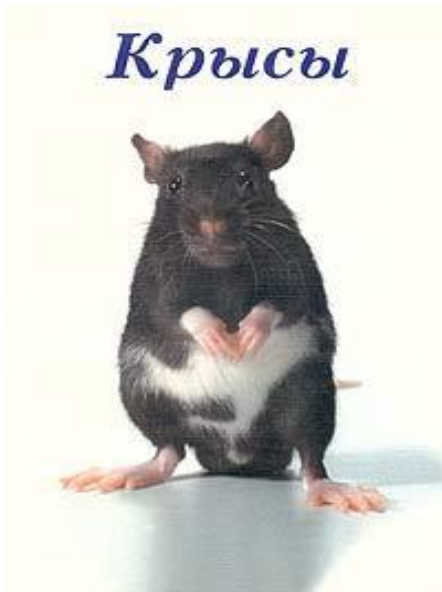
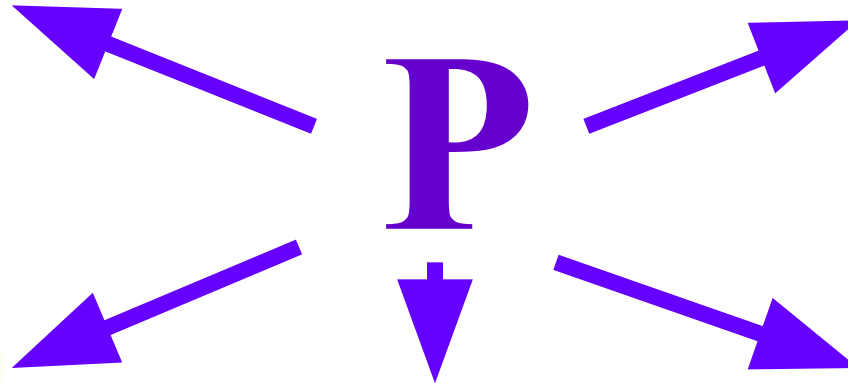
Применение



СПИЧКИ



зажигательные
бомбы



для борьбы с
грызунами Zn_3P_2



удобрения



дымовые шашки