

**Элементы V группы
Периодической
системы химических
элементов**

Д.И.Менделеева

**Работу выполнила
учитель химии МОУ Северной СОШ №13**

Паляничкина О.Г.

Назовите элементы главной и побочной подгрупп V группы ПС. Как изменятся свойства в подгруппе N - Bi

период	ряд	группа			
			V		
I	1				
II	2		7 14.007 N		$1s^2 2s^2 2p^3$
III	3		15 30.974 P		$3s^2 3p^3$
IV	4		V 50.942 23		
	5		33 74.922 As		$4s^2 4p^3$
V	6		Nb 92.906 41		
	7		51 121.75 Sb		$5s^2 5p^3$
VI	8		Ta 180.95 73		
	9		83 208.98 Bi		$6s^2 6p^3$
VII	10		Db [262] 105		

Свойства элементов V группы главной подгруппы

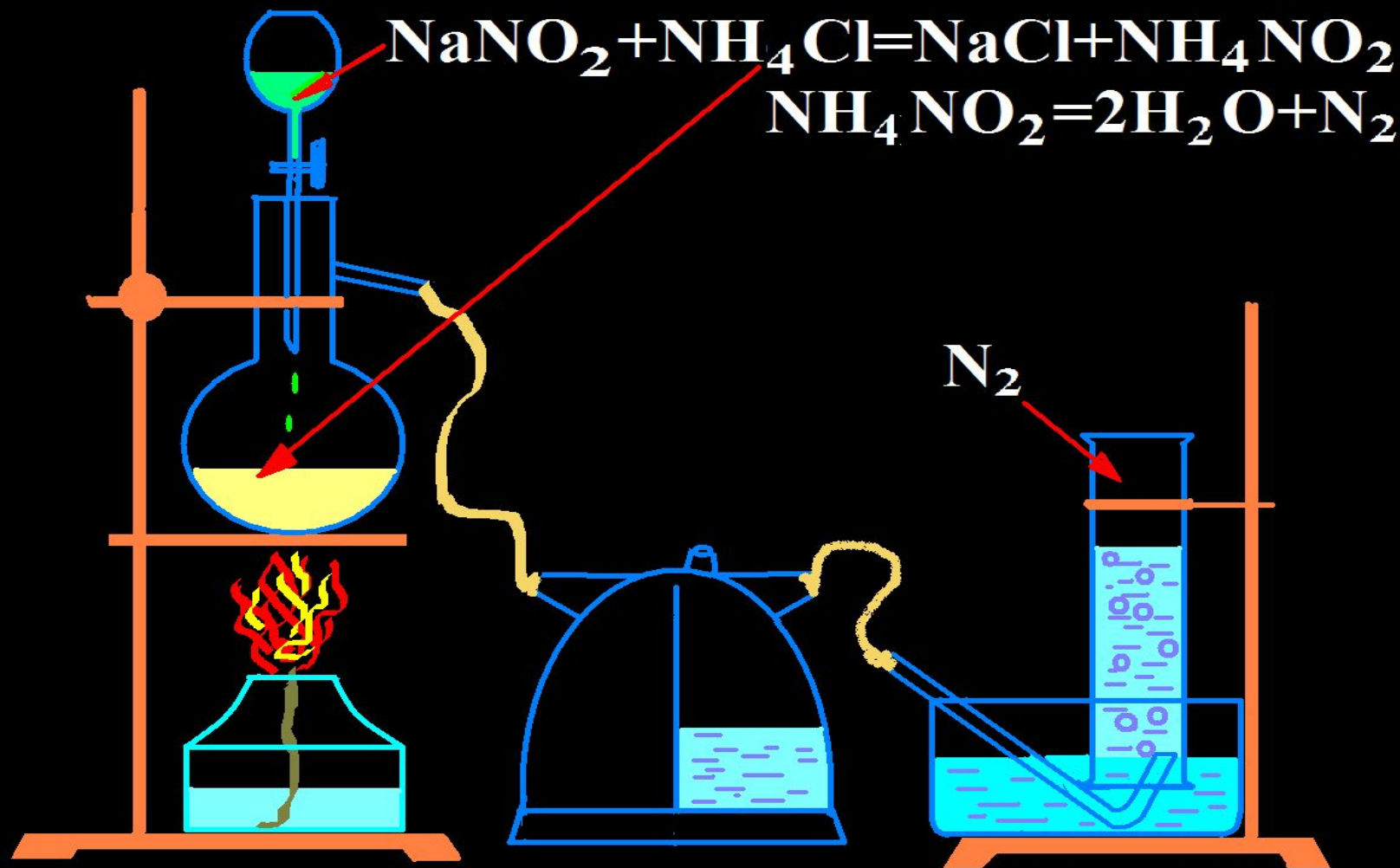
Свойства	Азот	Фосфор	Мышьяк	Сурьма	Висмут
порядковый номер	7	15	33	51	83
атомная масса	14.007	30.974	74.922	121.75	208.98
атомный радиус	1.79	1.13	1.48	1.61	1.82
сродство к электроположительным элементам					
сродство к электроотрицательным элементам					
основность оксидов					

Изотопы азота

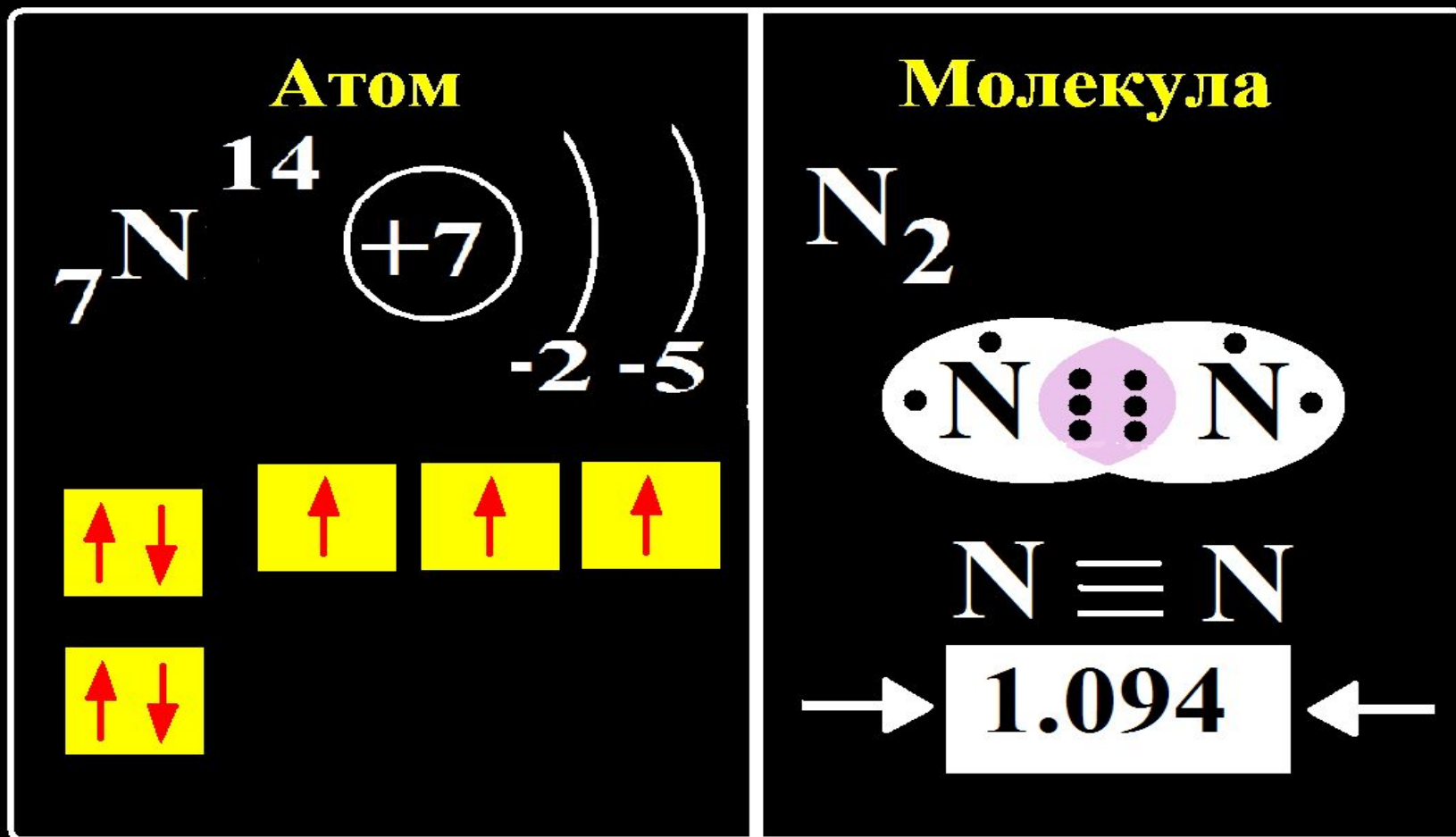
Изотопы	${}^12_7\text{N}$	${}^{13}_7\text{N}$	${}^{14}_7\text{N}$	${}^{15}_7\text{N}$	${}^{16}_7\text{N}$	${}^{17}_7\text{N}$
нахождение в природе %	—	—	99.635	0.365	—	—
тип превращений	β^+ позитрон	β^+	—	—	β^- электрон	β^-
период полураспада	0.0125 сек.	10.1 мин.	стабильный	стабильный	7.5 сек.	4.15 сек.

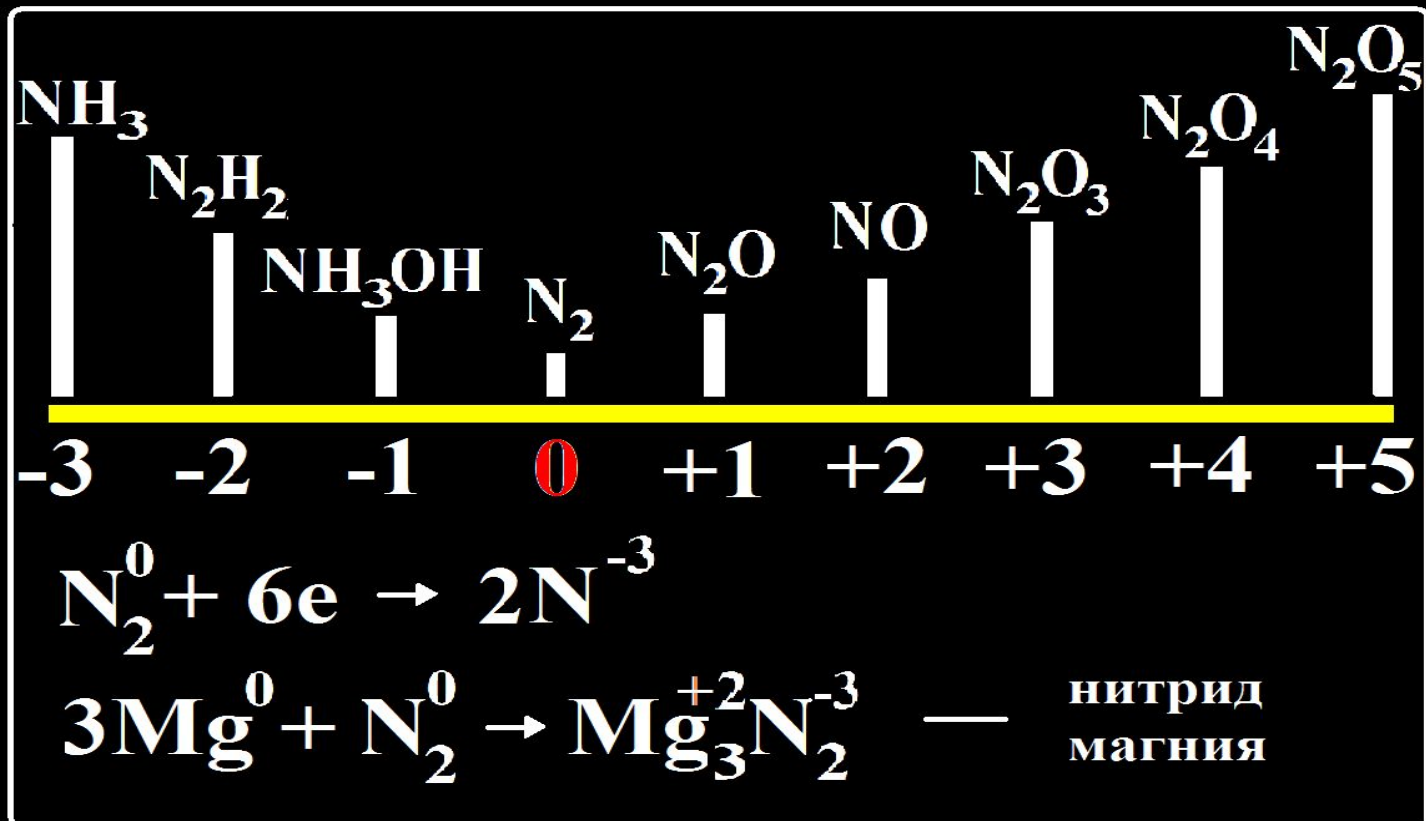
Общее содержание азота в земной коре составляет 0.03% (по массе). Где сосредоточена наибольшая его часть? Каков изотопный состав свободного азота?

В лаборатории для получения и собирания чистого азота к раствору хлорида аммония по каплям добавляют раствор нитрата натрия



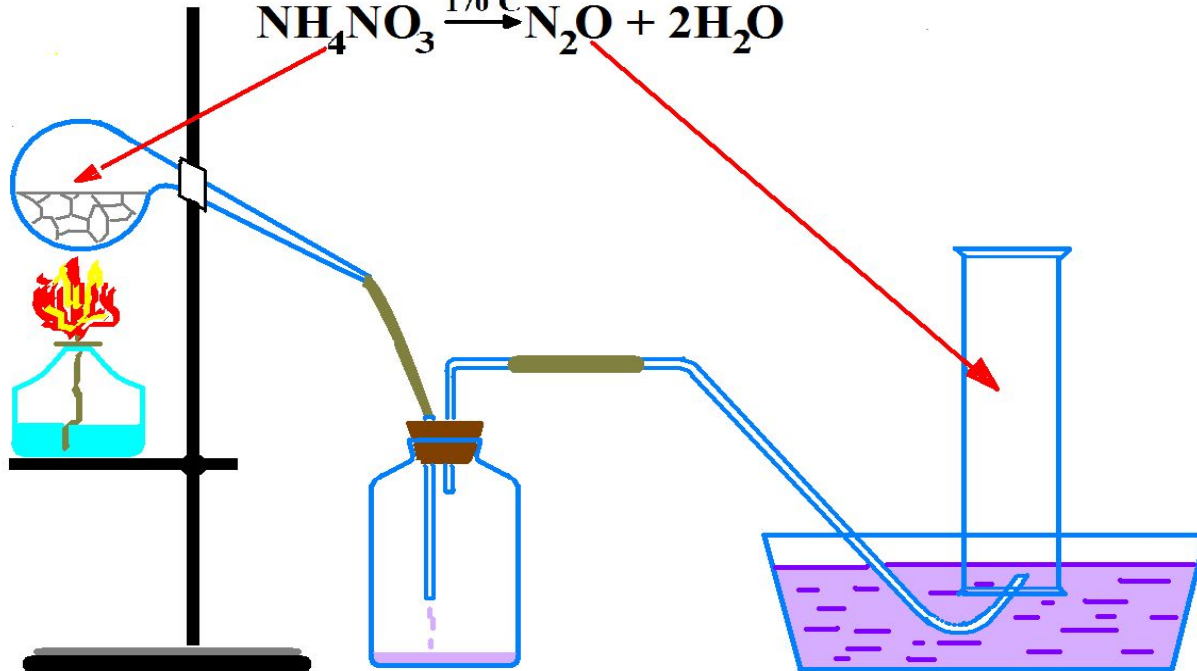
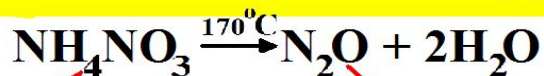
Азот образует прочные двухатомные молекулы N_2 с малым расстоянием между ядрами





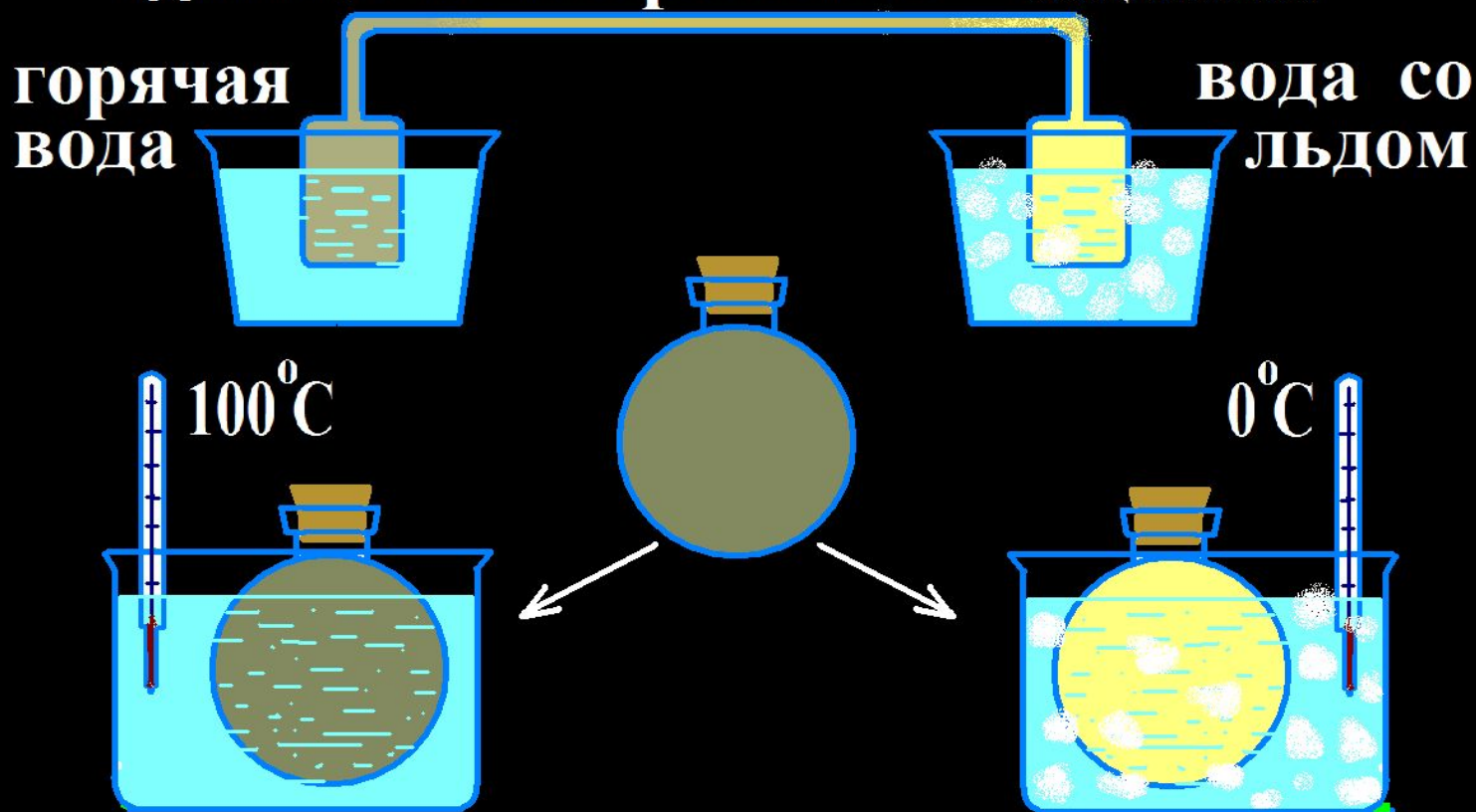
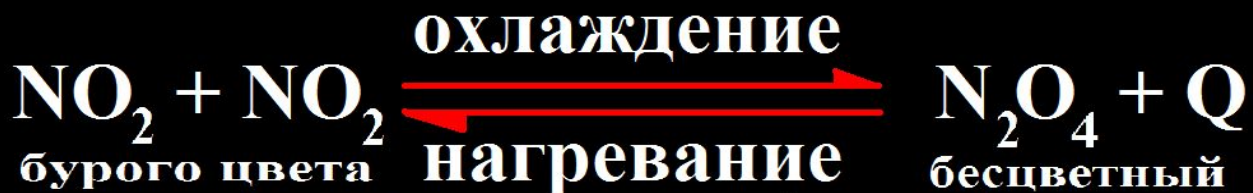
Азот в соединениях может проявлять как отрицательную, так и положительную СО. По отношению к каким элементам азот ведет себя как окислитель? Восстановитель?

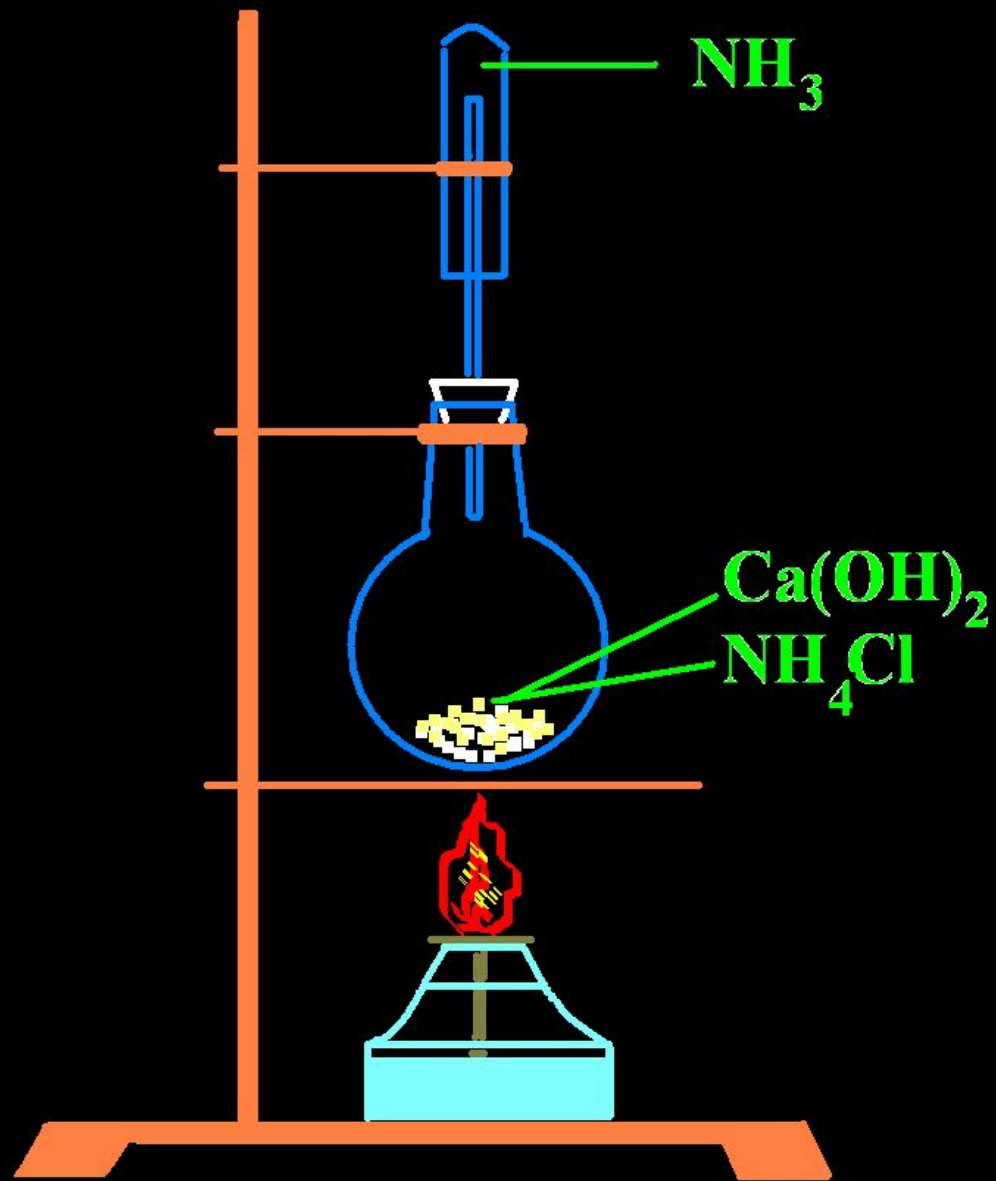
ПОЛУЧЕНИЕ ОКСИДА АЗОТА (I)



Оксид азота(I) можно получить в приборе изображённом на схеме. Газ собирается в цилиндр, а образовавшаяся вода стекает из реторты в банку. В оксиде азота(I) тлеющая лучина загорается, как в кислороде.

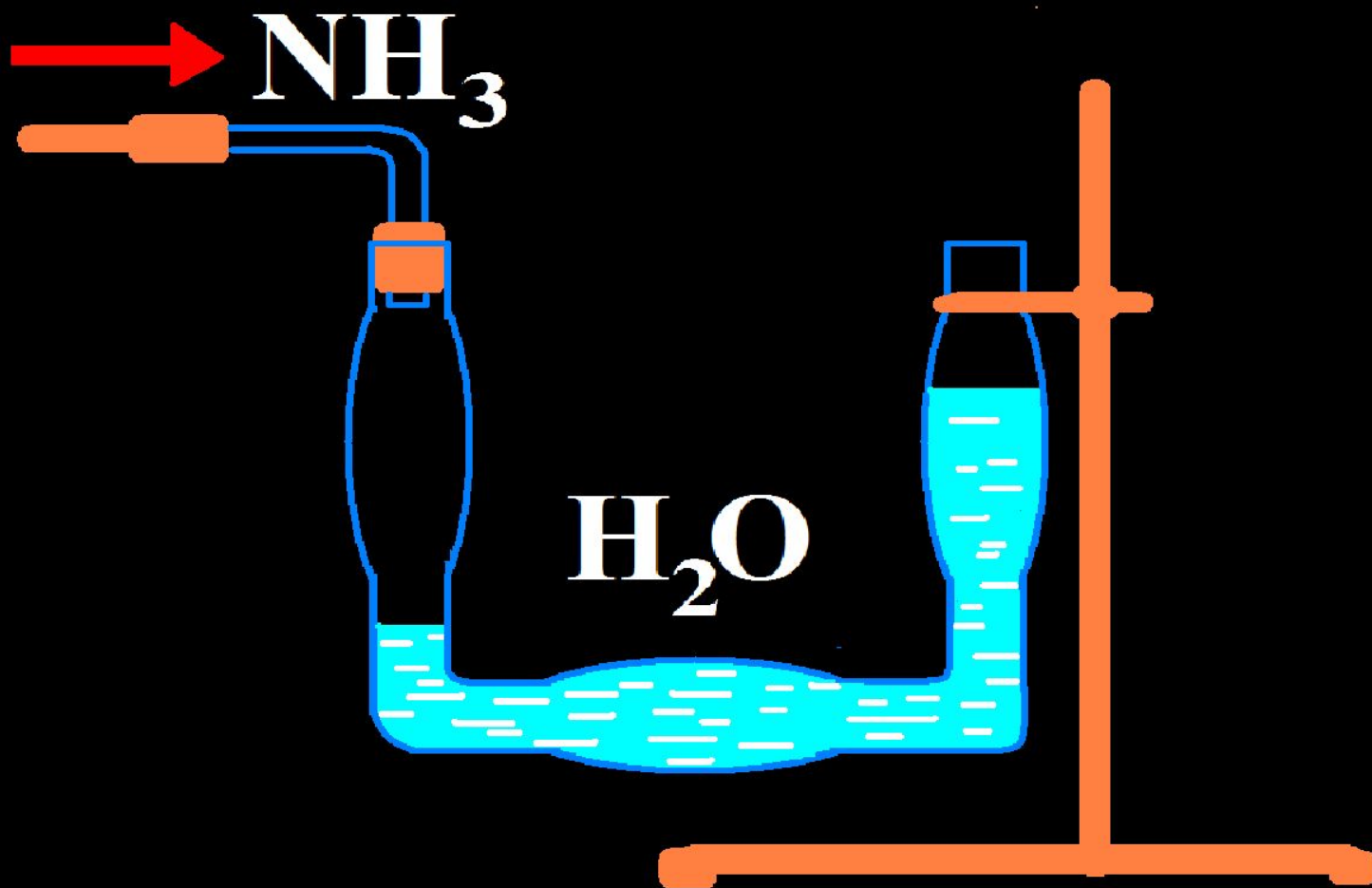
Смещение равновесия между диоксидом азота(IV) и его димером

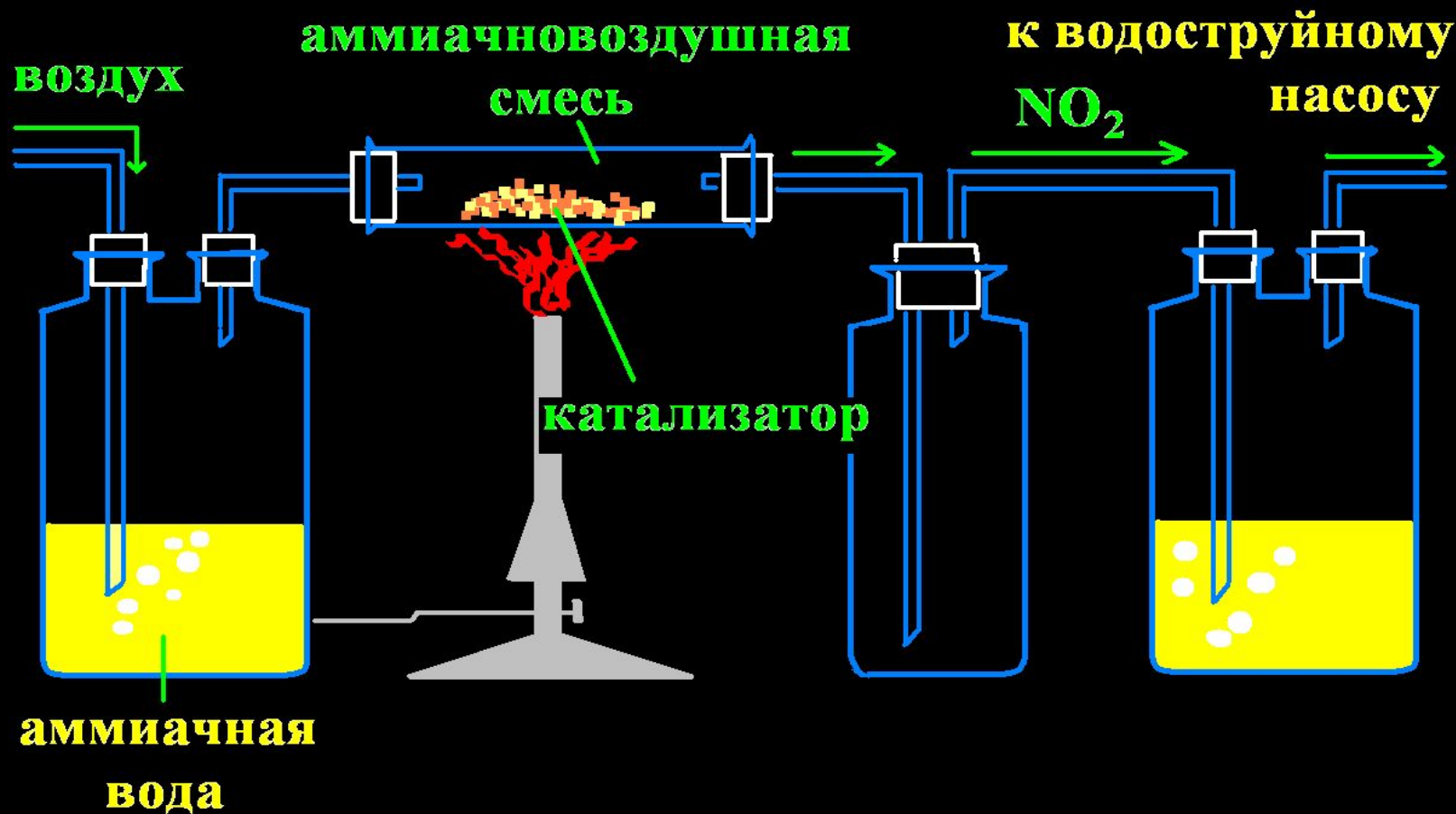




Получение аммиака в лаборатории

Прохождения пузырьков аммиака
сквозь воду не наблюдается, как
думаете почему?

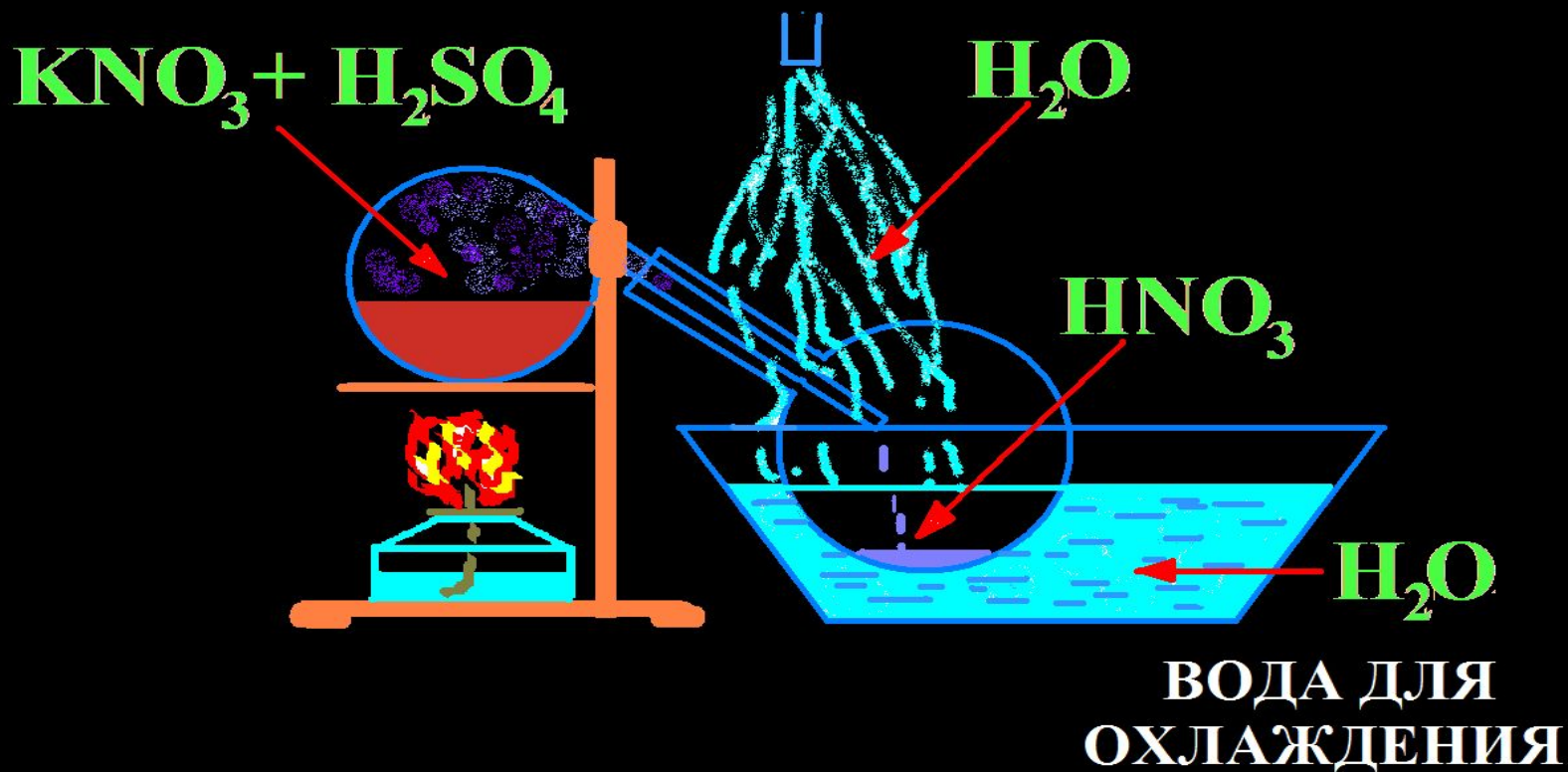


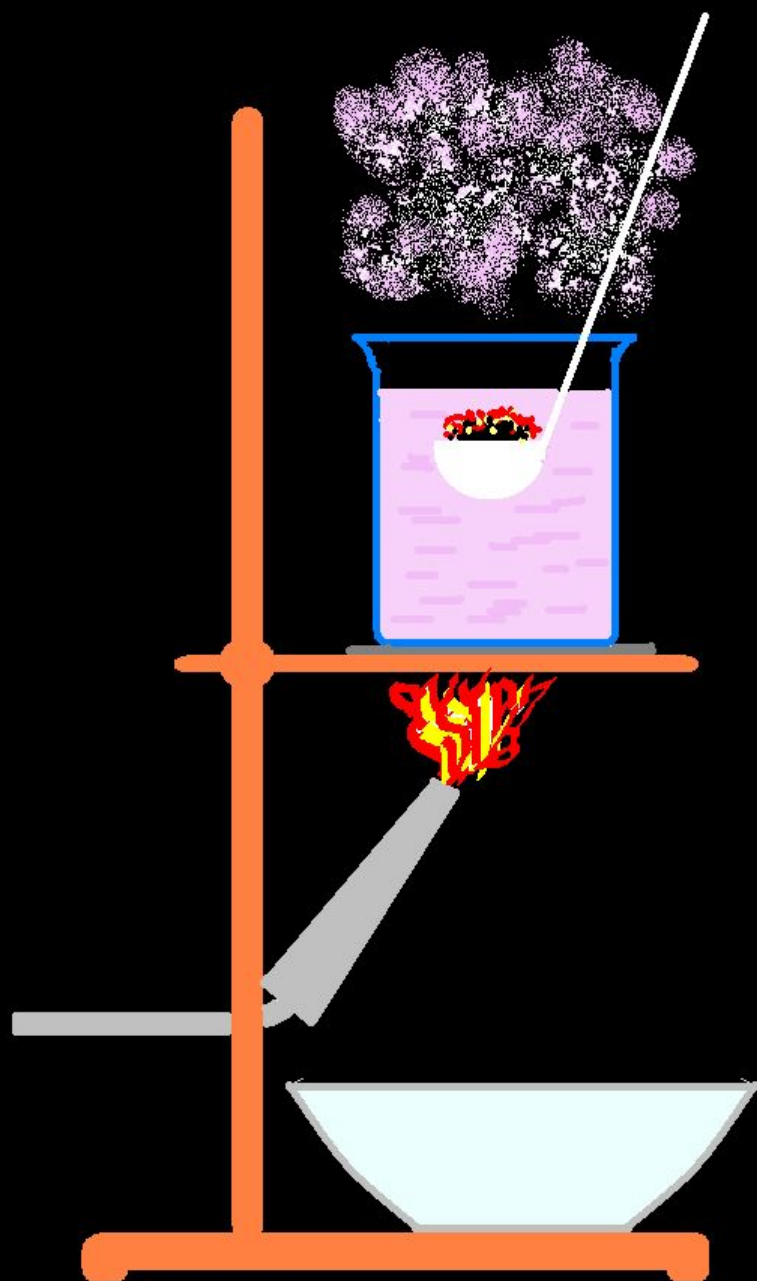


Получение азотной кислоты окислением аммиака кислородом воздуха

Азотная кислота была известна алхимикам, получавшим её из селитры и серной кислоты(конц.)

ПОЛУЧЕНИЕ ДЫМЯЩЕЙ АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ ИЗ СЕЛИТРЫ В ЛАБОРАТОРИИ

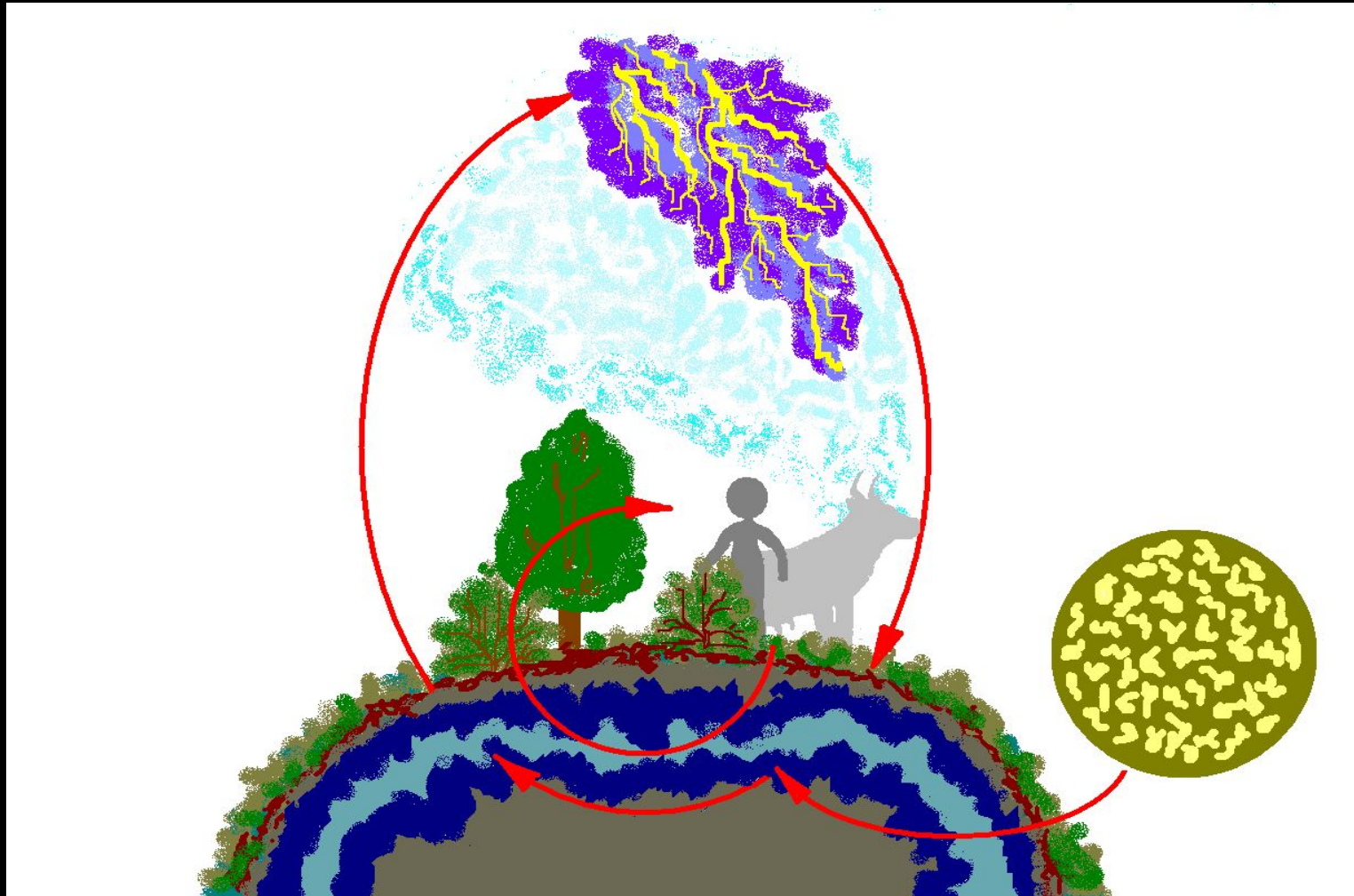




**Окислительная
активность -
характерное свойство
азотной кислоты -
проявляется в её
реакциях с
металлами, углем и
серой.**

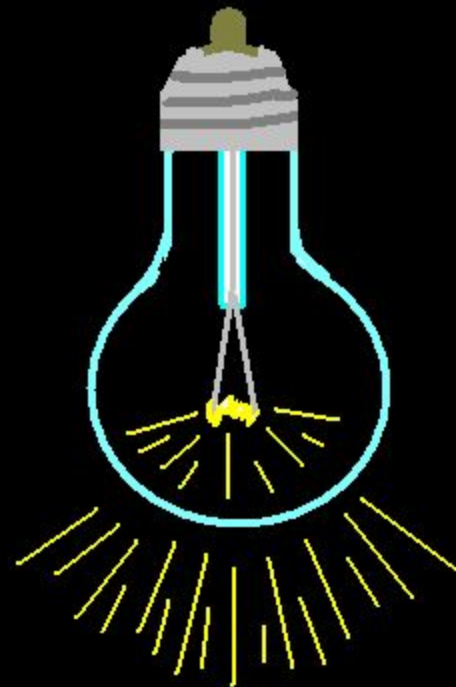
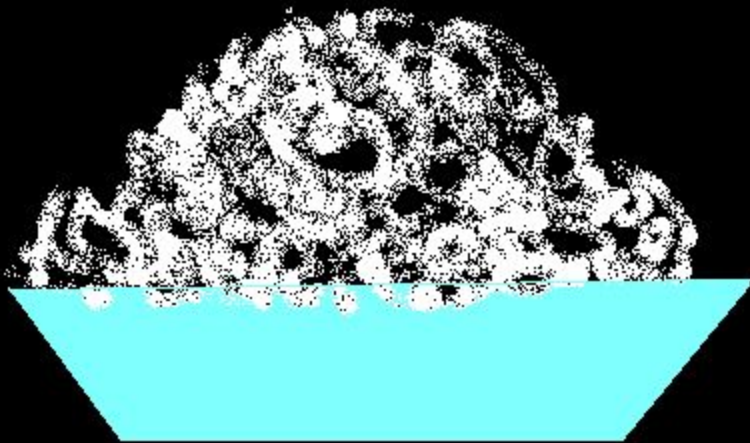
**Горение угля в
азотной кислоте**

Расскажите о круговороте азота в природе



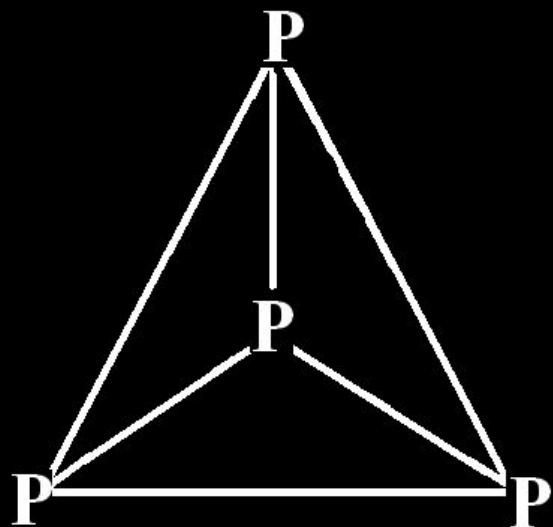
«Фосфор» по-гречески означает «СВЕТОНОСНЫЙ»

Впервые фосфор был получен в свободном состоянии в виде похожей на воск светящейся в темноте массы.

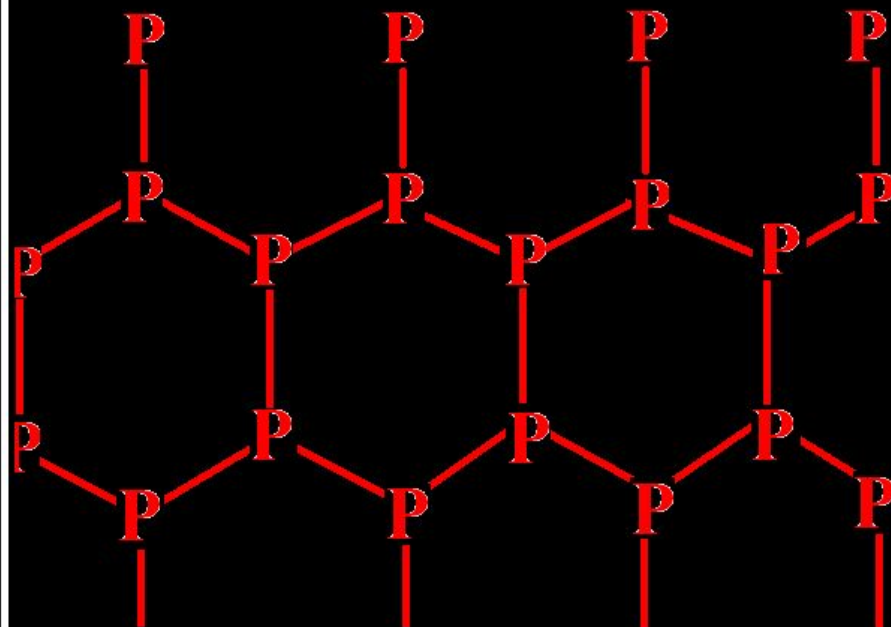


ИЗОТОПЫ ФОСФОРА

ИЗОТОПЫ	²⁹ P	³⁰ P	³⁰ P	³¹ P	³² P	³³ P	³⁴ P	³⁵ P
РАСПРОСТРАНЕННОСТЬ В ПРИРОДЕ %	—	—	—	100	—	—	—	—
ТИП ПРЕВРАЩЕНИЙ	β^+	β^+	β^+	—	β^-	β^-	β^-	
ПЕРИОД ПОЛУРАСПАДА	0.29 сек.	4.57 сек.	2.55 сек.	стабильный	14.30 дн.	25.4 дн.	12.4 сек.	4.45 сек.



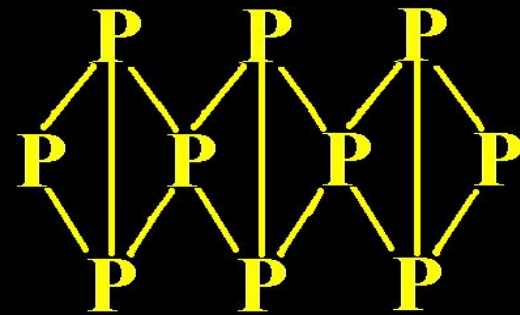
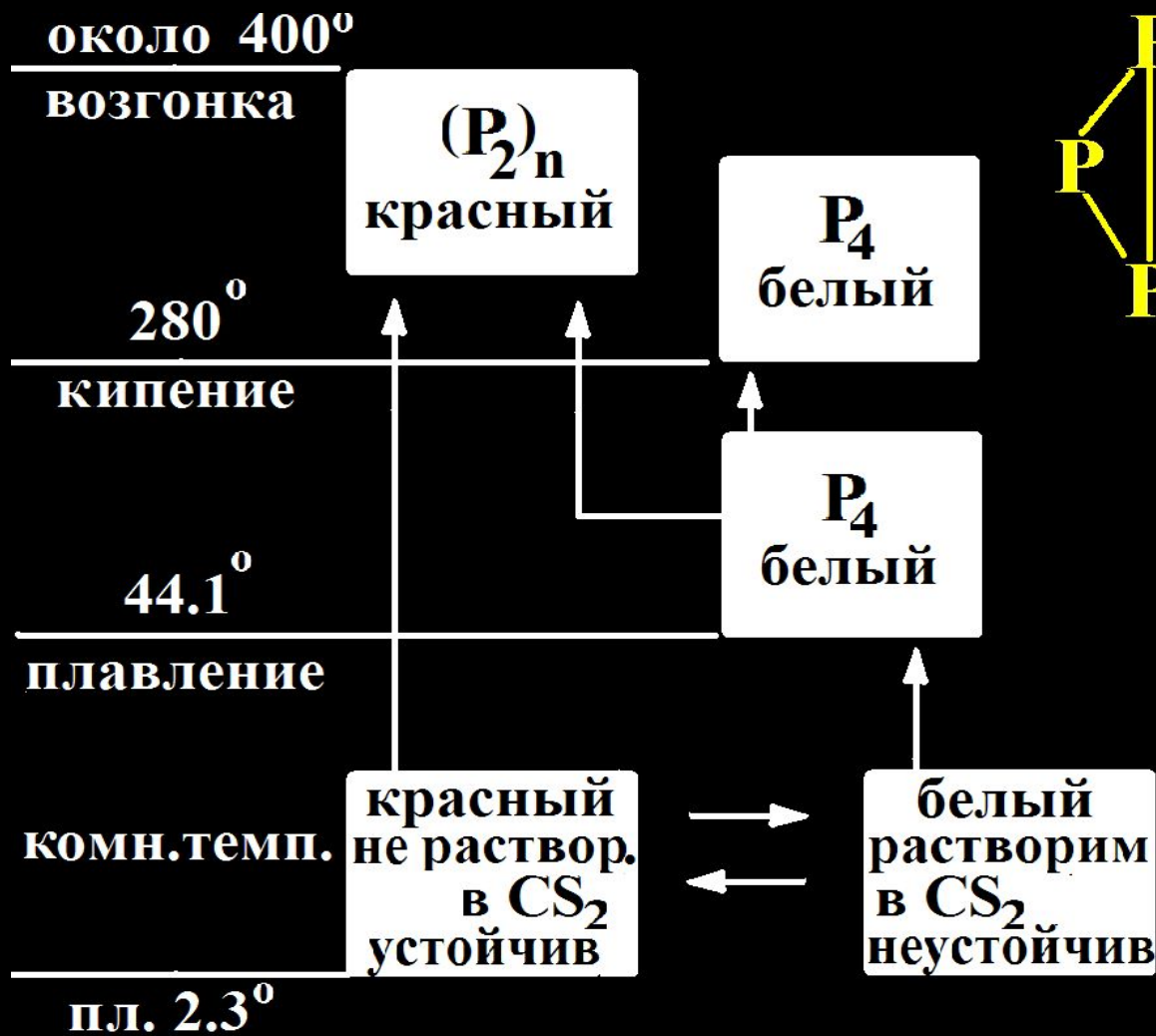
**БЕЛЫЙ
ФОСФОР**



**КРАСНЫЙ
ФОСФОР**

СХЕМА

СТРОЕНИЯ

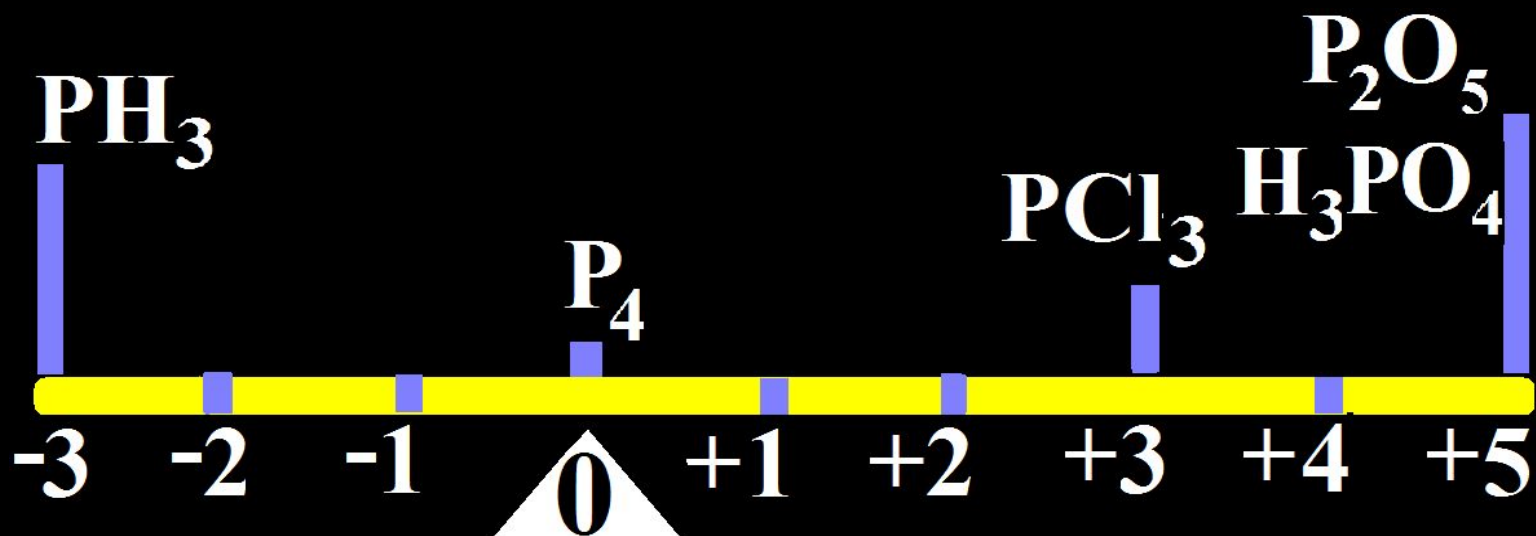


Кристаллическая решетка кр.фосфора построена из длинных цепей. При каких условиях существует эта аллотропная модификация?

Физические свойства белого и красного фосфора

Характеристика вещества	Свойства фосфора	
	белого	красного
физическое состояние	кристаллическое;	порошкообразное;
твёрдость	небольшая - можно резать ножом;	_____
цвет	бесцветный с желтоватым оттенком;	тёмно-красный;
запах	чесночный;	без запаха;
растворимость в воде	не растворяется;	не растворяется;
растворимость в сероуглероде	хорошо растворяется;	не растворяется;
t С плавления	44 С;	при $>t$ превращается в пары белого фосфора;
t С воспламенения	40 С, в измельченном состоянии при н.у. ;	
свечение	в темноте светится;	не светится;
действие на организм	сильный яд	неядовит

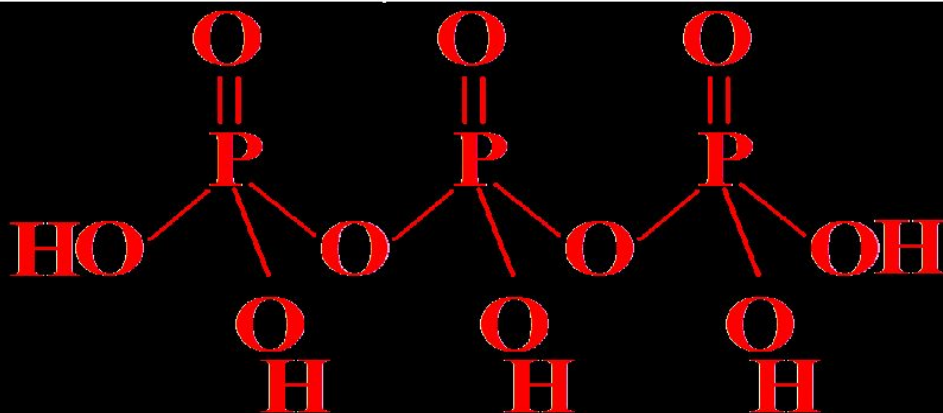
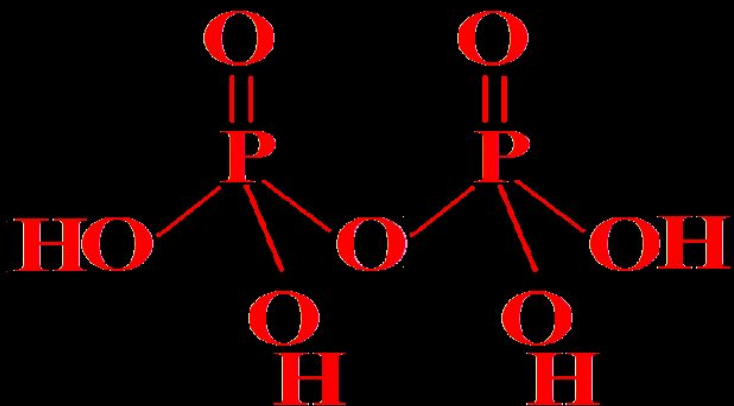
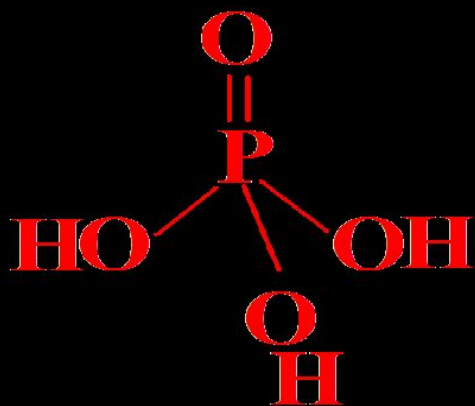
Степени окисления фосфора изменяются от -3 до +5; отрицательные степени отвечают неустойчивым соединениям



Электронное строение атома фосфора
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

Ион PO_4^{3-} – мономер, но если тетраэдрические структурные единицы соединены друг с другом в цепь, то получается полимер

(до 10^6 атомов фосфора)



Список литературы:

Химия. Справочные материалы.

Редакция Ю.Д.Третьякова. Москва
«Просвещение» ;

Определения, понятия, термины в химии.

Бусеев, Ефимов. Москва «Просвещение»;

Химия. 9 класс. Ф.Г.Фельдман, Г.Е.Рудзидис.

Москва «Просвещение»;

Неорганическая химия. 9 класс. Н.С.Ахметов.

Москва «Просвещение».