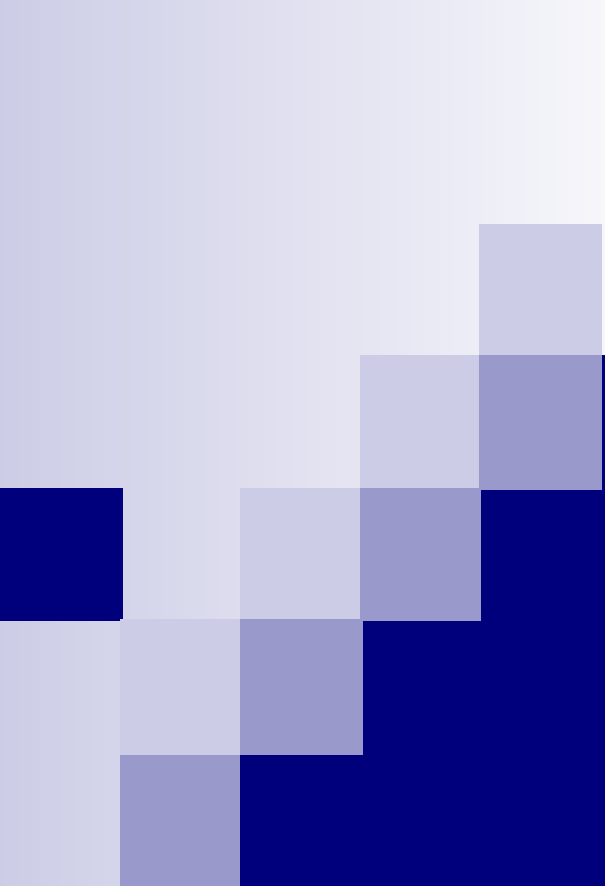




Фосфор

Цели урока:

- обеспечить усвоение учащимися знаний о фосфоре как о химическом элементе и простом веществе;
- аллотропных видоизменениях фосфора;
- повторить зависимость свойств вещества от его состава и строения;
- развивать умение сравнивать;
- способствовать формированию материалистического мировоззрения, нравственному воспитанию школьников.



Прав ли был Артур Конан-Дойл?

Открытие фосфора

Гамбургский
алхимик
Хеннинг Бранд

1669 год

«Фосфор» -
от греческого
«светоносный»



Фосфор как химический элемент

период

группа

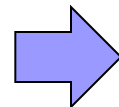
валентных электронов

степени окисления

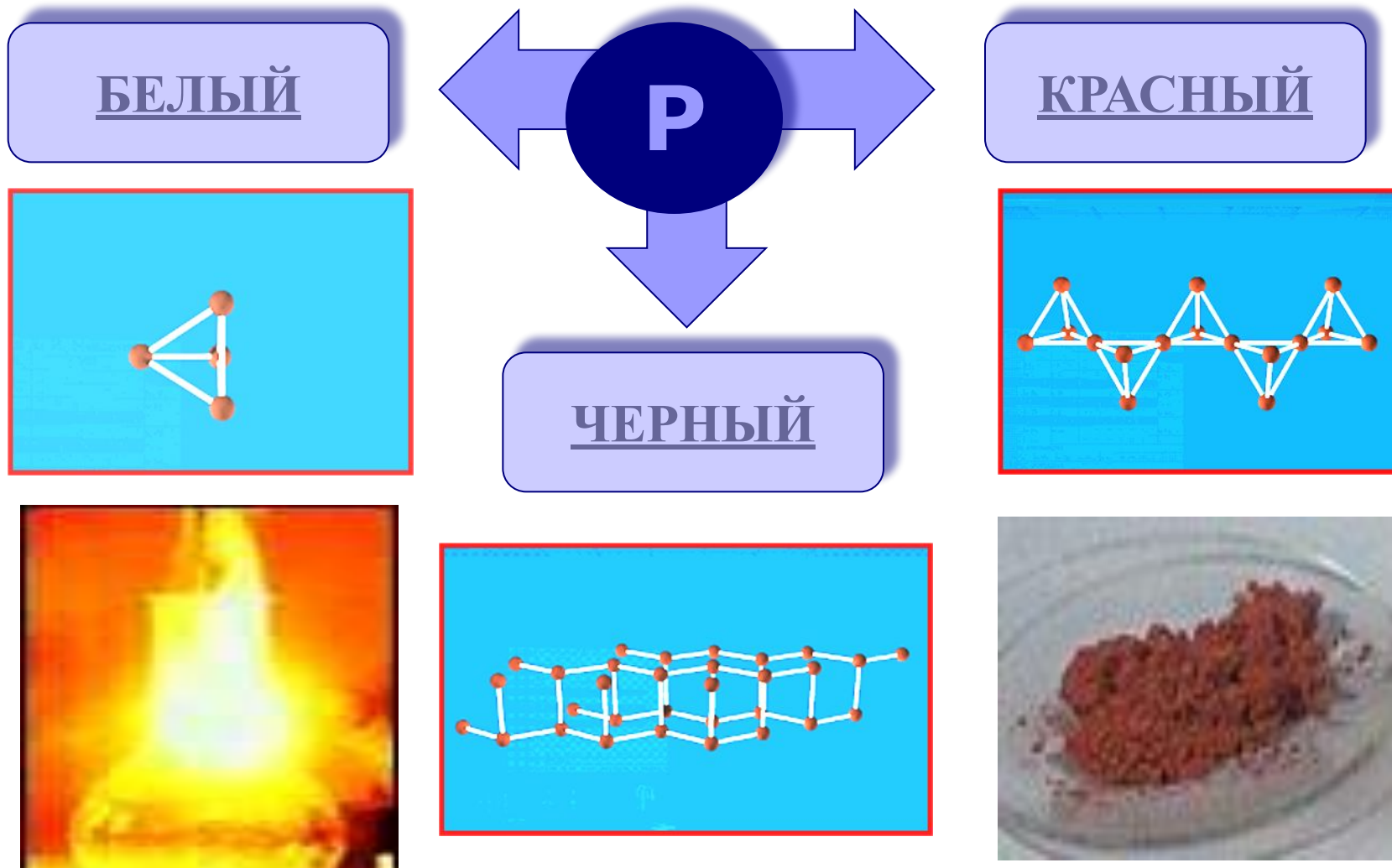
высший оксид

водородное соединение

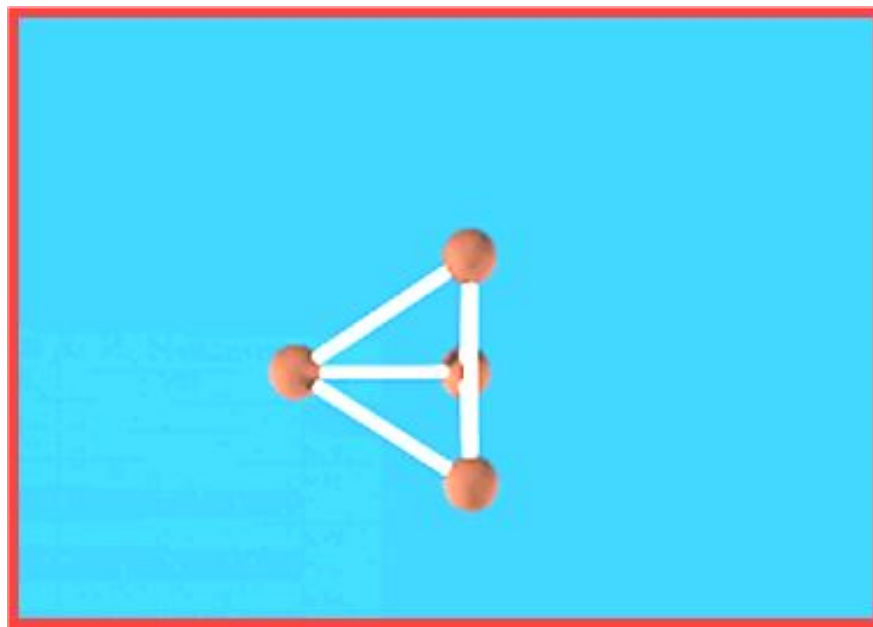
15	
Р	
ФОСФОР	
30.973	5
$3s^2 3p^3$	8
	2



Сравните физические свойства АЛЛОТРОПНЫХ МОДИФИКАЦИЙ АЛЛОТРОПНЫХ МОДИФИКАЦИЙ ФОСФОРА



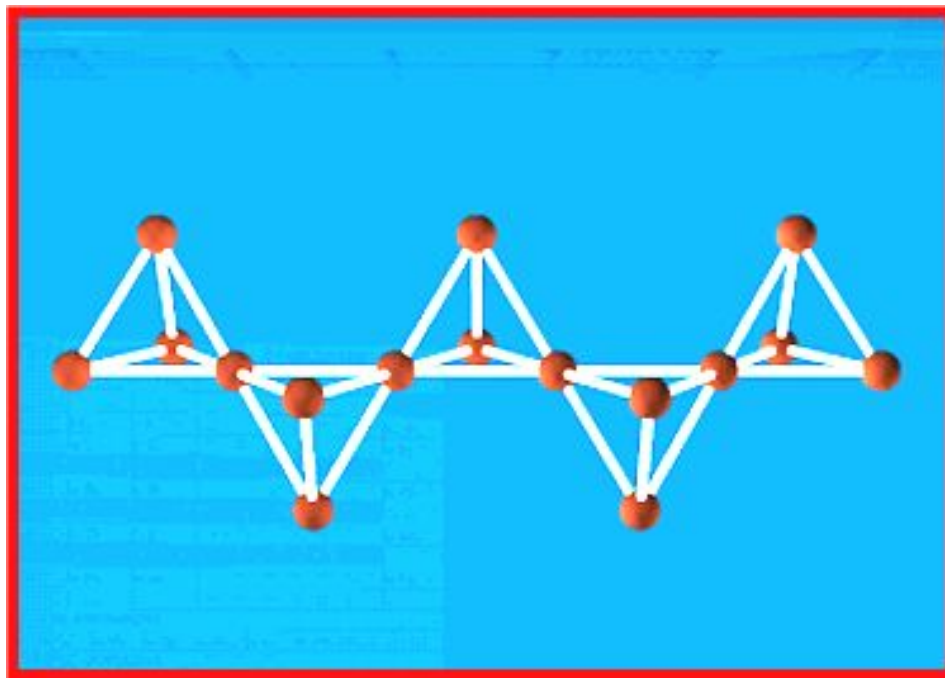
БЕЛЫЙ ФОСФОР



Молекулы P_4 имеют форму тетраэдра. Это легкоплавкое $t(\text{пл})=44,1^\circ\text{C}$, $t(\text{кип})=275^\circ\text{C}$, мягкое, бесцветное воскообразное вещество. Хорошо растворяется в сероуглероде и ряде других органических растворителей. Ядовит, воспламеняется на воздухе, светится в темноте. Хранят его под слоем воды.



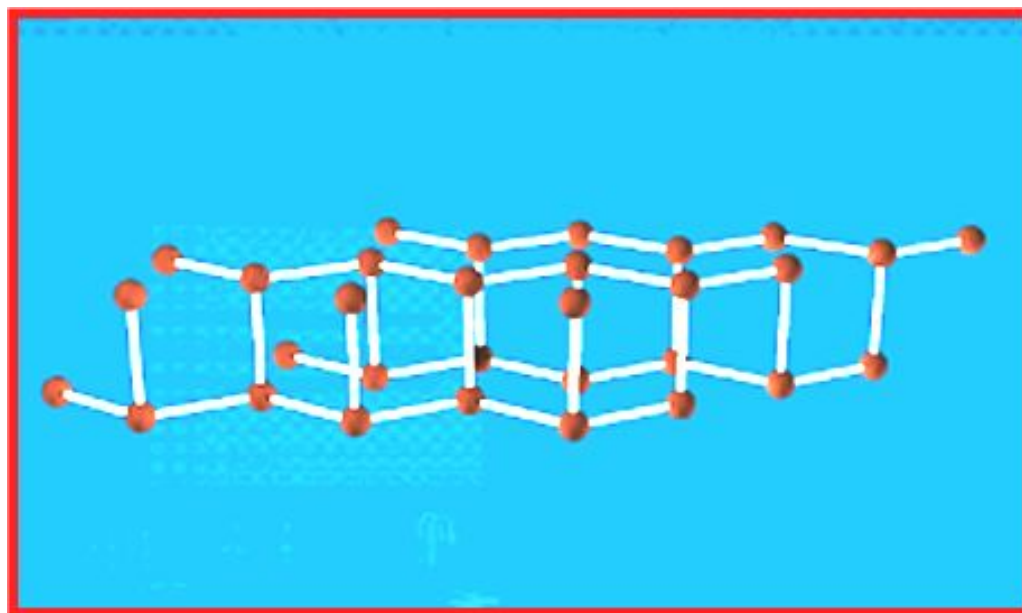
КРАСНЫЙ ФОСФОР



Существует несколько форм красного фосфора. Их структуры окончательно не установлены. Известно, что они являются атомными веществами с полимерной кристаллической решеткой. Их температура плавления $585-600^{\circ}\text{C}$, цвет от темно-коричневого до красного и фиолетового. Не ядовит.



ЧЕРНЫЙ ФОСФОР



Черный фосфор имеет слоистую атомную кристаллическую решетку. По внешнему виду похож на графит, но является полупроводником. Не ядовит.



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

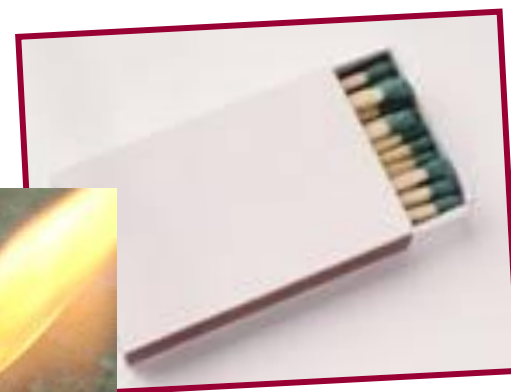
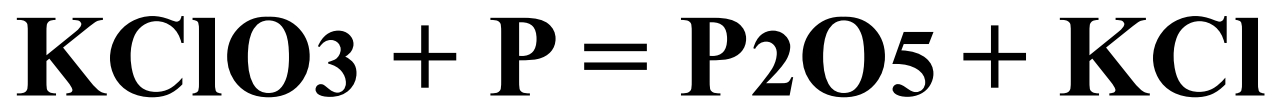
□ С металлами:



□ С неметаллами:



- ❑ с бертолетовой солью при ударе взрывается, воспламеняется:



НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ



Физиологическое действие белого фосфора



Появление лягушек с
уродствами -результат
применения фосфорных
удобрений, которые
смываются в реки и пруды,



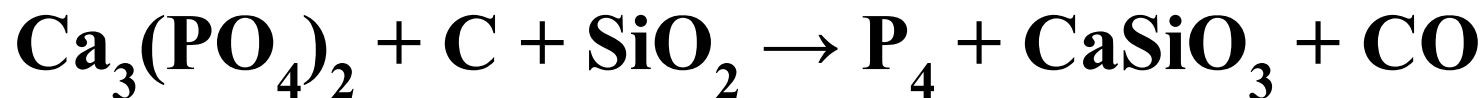
Фосфорный некроз
– поражение
челюстей



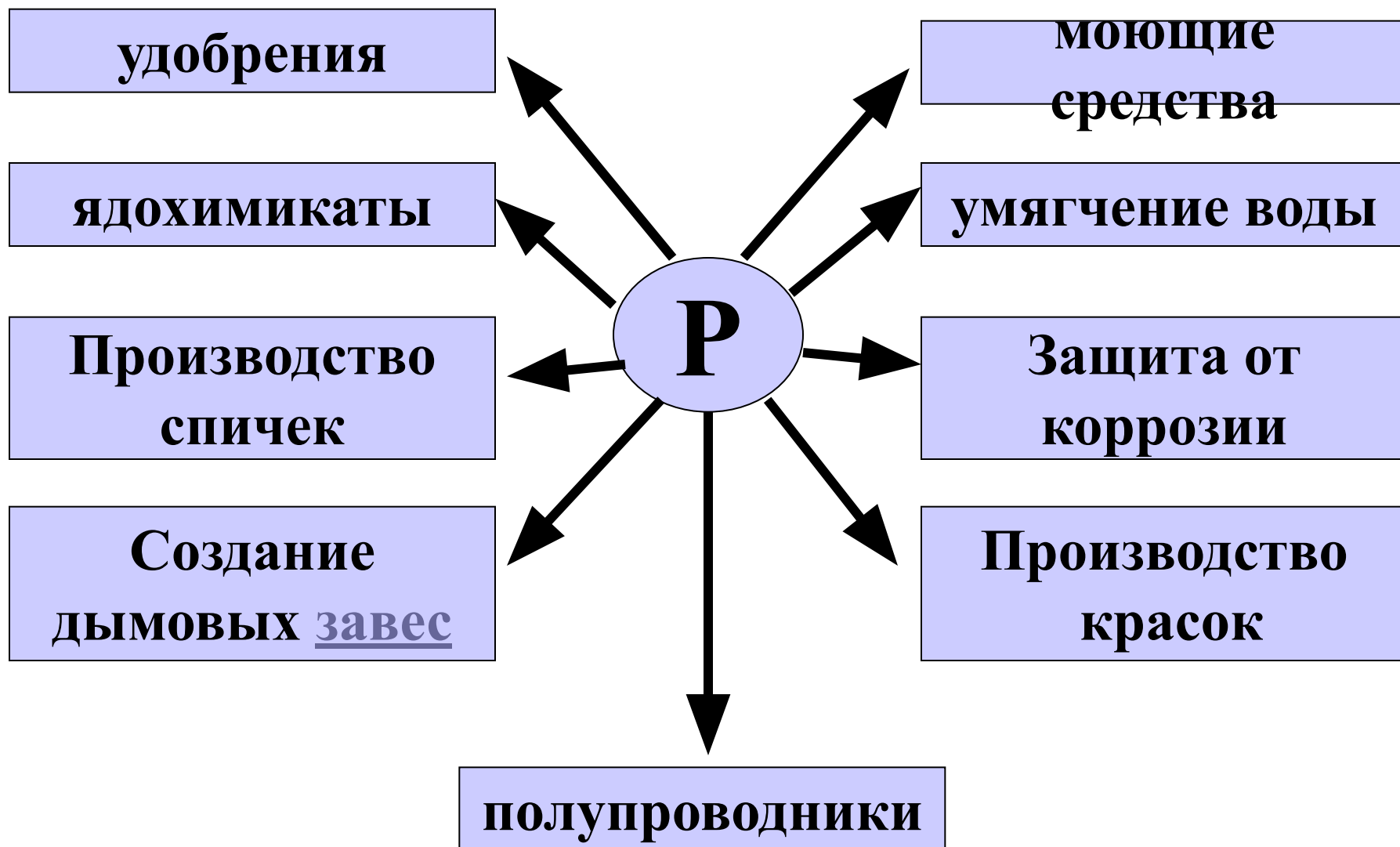
Результат **применения**
чрезмерного количества
фосфора

Получение фосфора

нагреванием смеси фосфорита, угля и
песка в электропечи:



ПРИМЕНЕНИЕ ФОСФОРА



ПОВТОРИМ

1. ЗАКОНЧИТЕ УРАВНЕНИЯ:

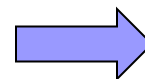


Укажите окислитель и восстановитель

2. Задача:

Какова масса фосфора в вашем теле, если известно, что фосфор составляет $\approx 1\%$ от массы тела?

3. Осуществите превращения:



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

Подготовить сообщения:

- 1) об истории спичек;
- 2) о биологической роли фосфора и его соединений.



ХИМИЯ

СПАСИБО ЗА УРОК!

