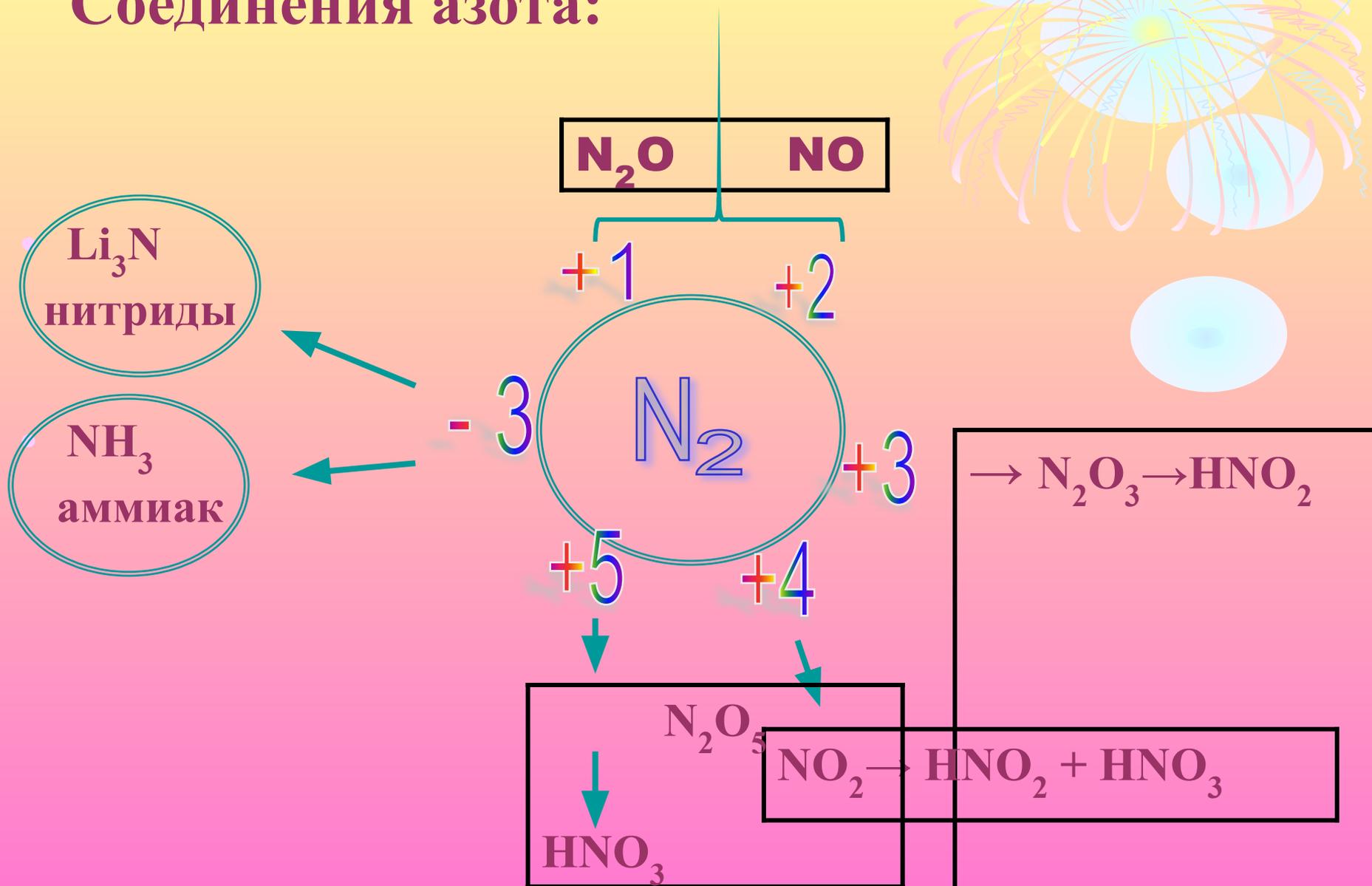


ФОСФОР

«СВЕТОНОСНЫЙ»

преподаватель Ольховская В.Я.

Соединения азота:

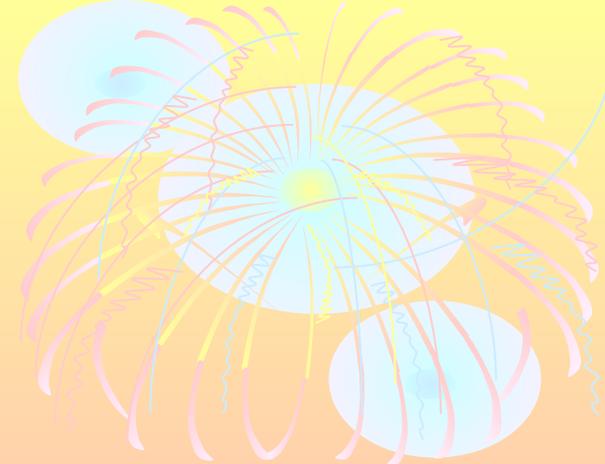


ФОСФОР

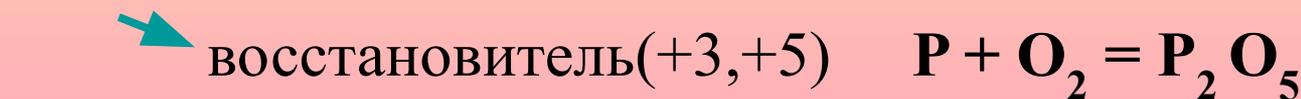
Образует 2 аллотропные модификации:

Свойства	белый	красный
1.Цвет	<i>Белый</i>	<i>Темно-красный</i>
2.	<i>Ядовит</i>	<i>Не ядовит</i>
3.	<i>Светится</i>	<i>Не светится</i>
4.	<i>Самовоспламеняется</i>	<i>Горит только при поджигании</i>
5.	<i>Не растворим в H_2O</i>	<i>Не р-рим в H_2O</i>
6.	<i>Растворим в сероуглероде CS_2</i>	<i>Не р-рим в сероуглероде CS_2</i>
Применение:	<i>Ядохимикаты, напалм</i>	<i>Производство спичек, удобрений</i>

Химические свойства:

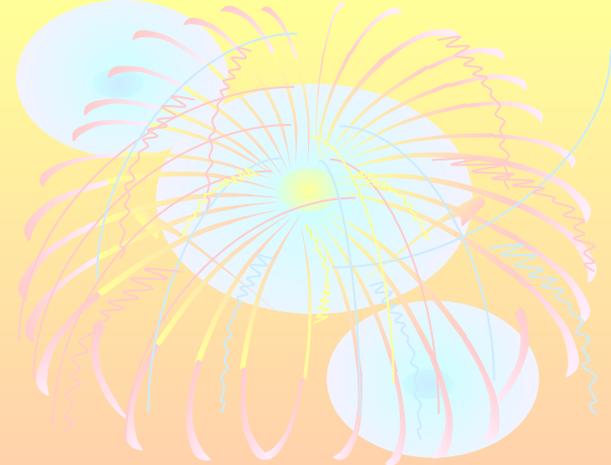


- 1. $P + H_2 =$ реакция не идёт,



<i>Средние соли (фосфаты)</i>	Na_3PO_4	
Кислые соли	Na_2HPO_4 гидрофосфаты	NaH_2PO_4 дигидрофосфаты

Домашнее задание:



- Краткое сообщение на тему:
- *Применение фосфора*

