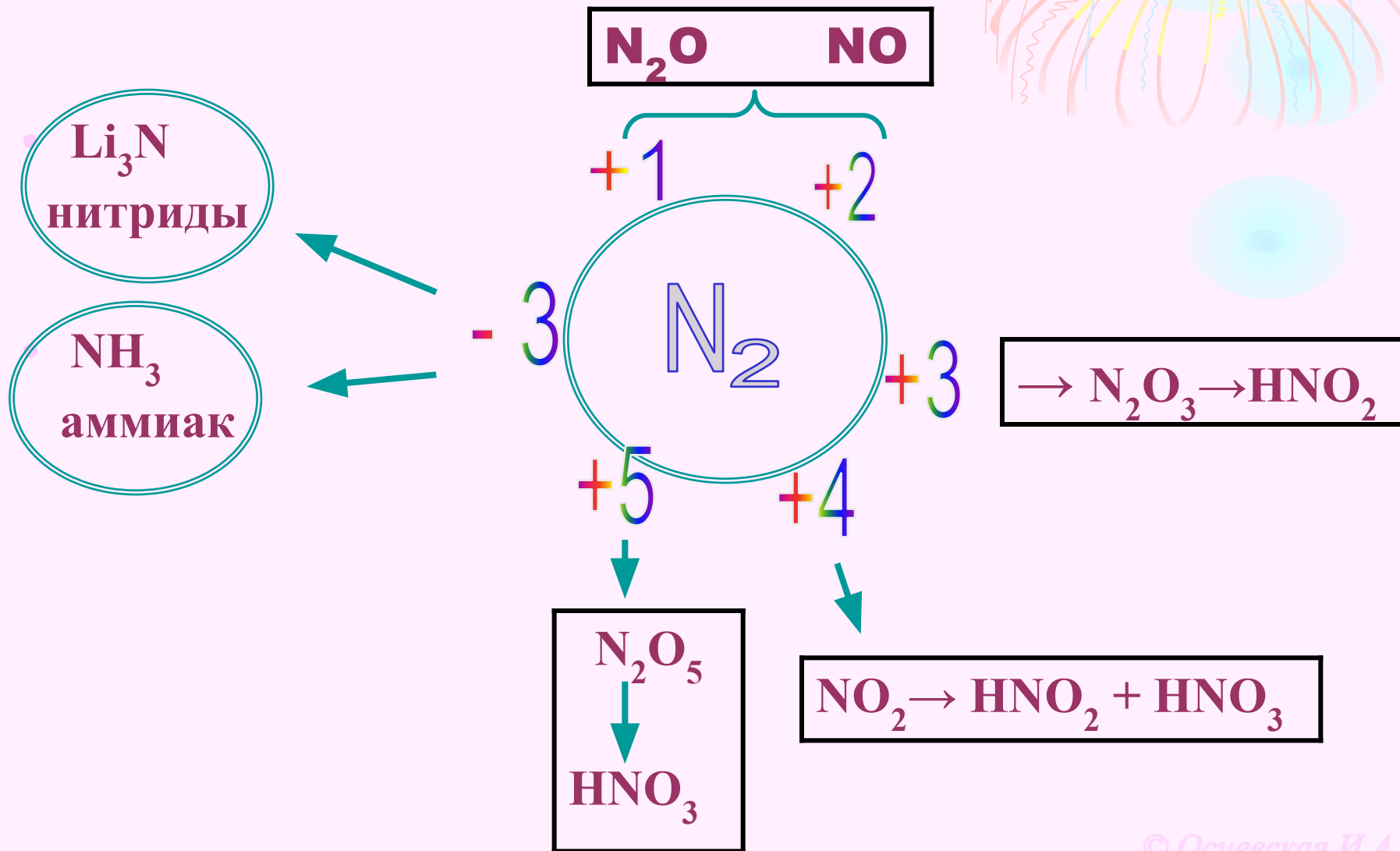


ФОСФОР

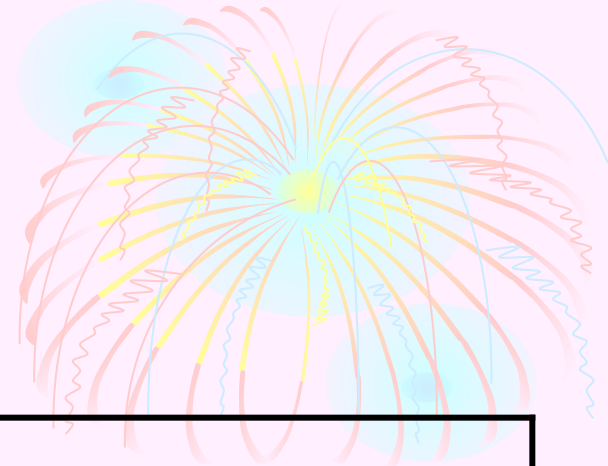
«СВЕТОНОСНЫЙ»



Соединения азота:



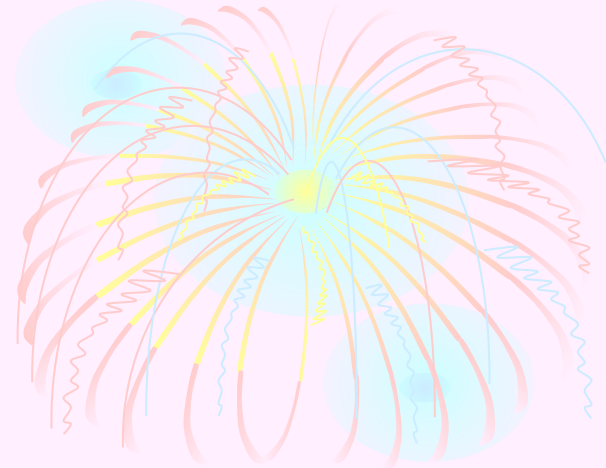
ФОСФОР



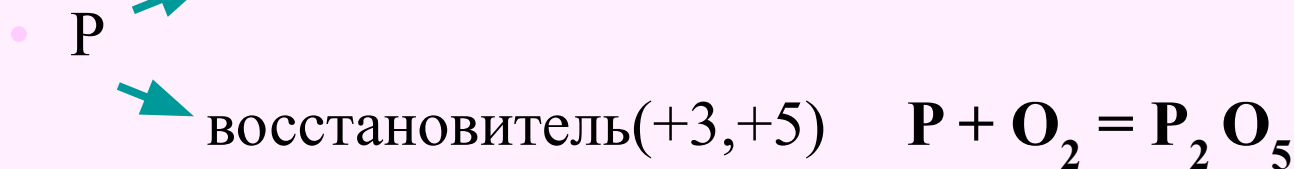
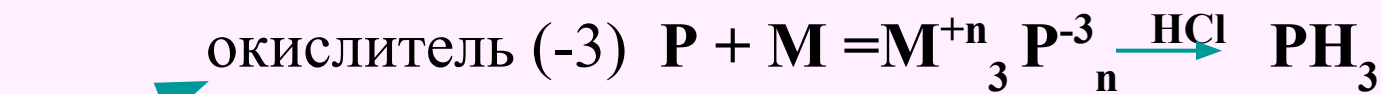
- Образует 2 аллотропные модификации:

Св-ва	белый	красный
1.Цвет	Белый	Темно-красный
2.	Ядовит	Не ядовит
3.	Светится	Не светится
4.	Самовоспламеняется	Горит только при поджигании
5.	Не р-рим в H_2O	Не р-рим в H_2O
6.	Растворим в сероуглероде CS_2	Не р-рим в сероуглероде CS_2
Применение:	Ядохимикаты, напалм	Пр-во спичек, удобрений

Химические свойства:



- 1. $P + H_2 =$ реакция не идёт,



Средние соли (фосфаты)	Na_3PO_4	
Кислые соли	Na_2HPO_4 гидрофосфаты	NaH_2PO_4 дигидрофосфаты