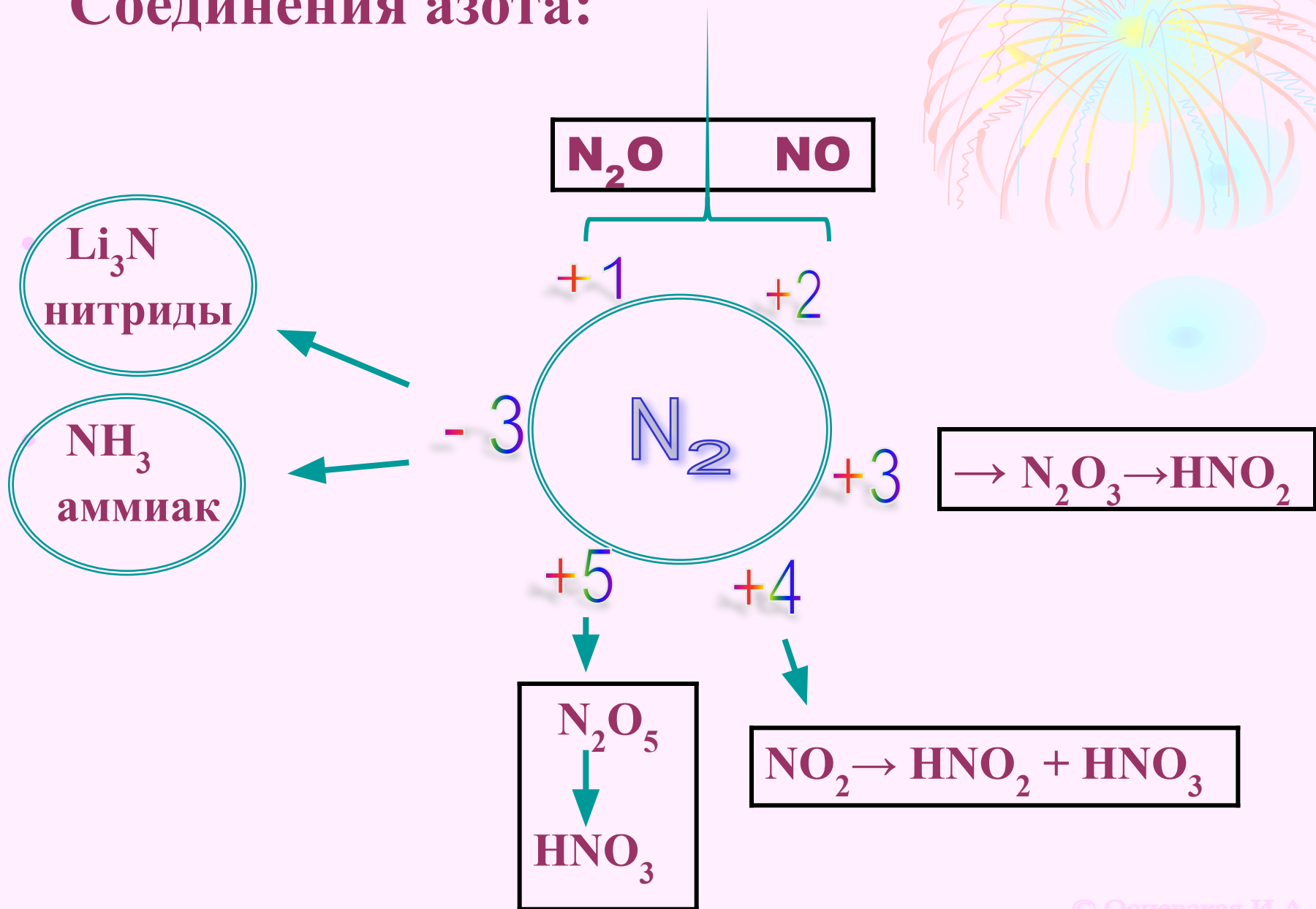


**ФОСФОР**

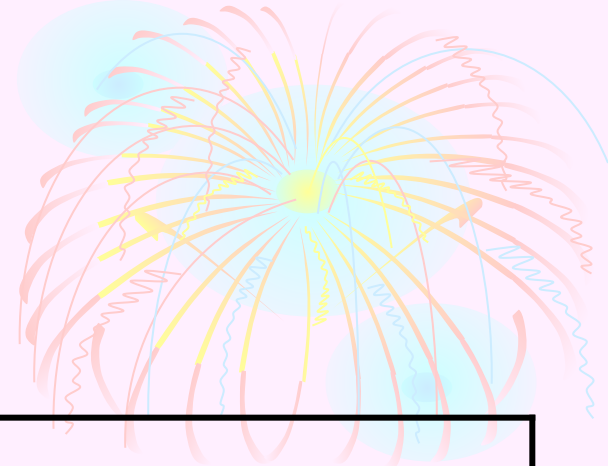
**«СВЕТОНОСНЫЙ»**



# Соединения азота:



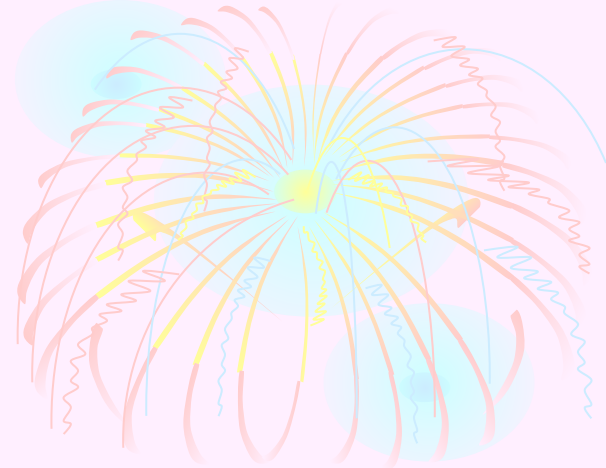
# ФОСФОР



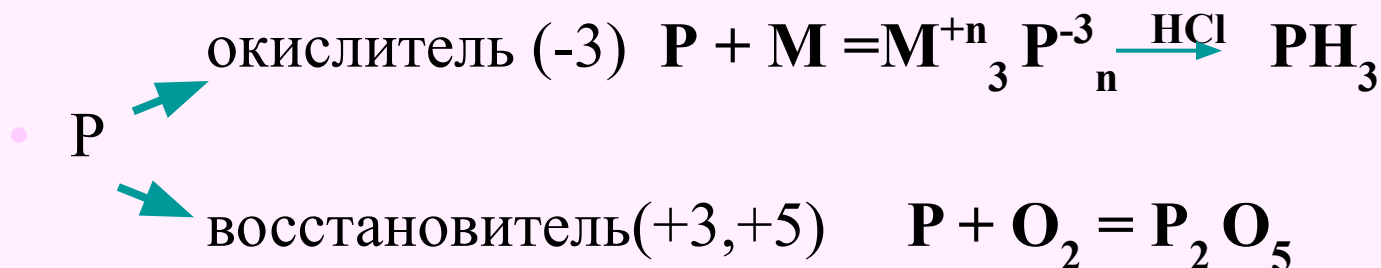
- Образует 2 аллотропные модификации:

Св-ва	белый	красный
1.Цвет	Белый	Темно-красный
2.	<b>Ядовит</b>	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