



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 H₂O	Не р-рим в H₂O
6.	Растворим в сероуглероде	He p-рим в сероуглероде $\mathbf{CS_2}$
Применение:		Пр-во спичек, удобрений
	Ядохимикаты, напалм	

Химические свойства:

1. $P + H_2 =$ реакция не идёт,



окислитель (-3)
$$P + M = M^{+n}_{3} P^{-3}_{n} \stackrel{HCl}{\longrightarrow} PH_{3}$$

Восстановитель(+3,+5) $P + O_{2} = P_{2}O_{5}$

Средние соли	Na ₃ PO ₄	
(фосфаты)		
Кислые соли	Na ₂ HPO ₄	NaH ₂ PO ₄
	гидгофосфаты	дигридрофосфаты