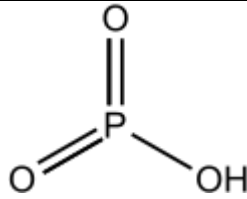
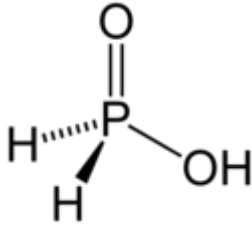
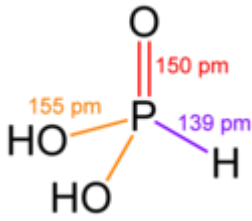
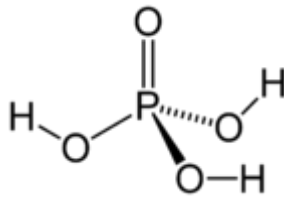
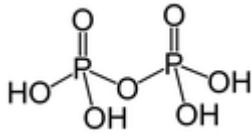
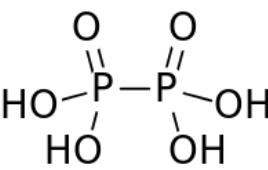


№	Название	Формула	
1	Метафосфорная кислота (HPO_3) $\text{HPO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_3\text{PO}_4$		(мето-) Наименьшее количество OH^- <i>одноосновная</i>
2	Фосфорноватистая кислота H_3PO_2		Одноосновная
3	Фосфористая кислота (фосфо́новая кислота, ортофосфо́ристая кислота; H_3PO_3 , $\text{H}_2(\text{HPO}_3)$)		двухосновная
4	Ортофосфорная кислота (H_3PO_4)		(Орто-) Наибольшее количество OH^- <i>трехосновная</i>
5	Пирофосфорная кислота ($\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$) $2\text{H}_3\text{PO}_4 = \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$ (150 C)		(Пиро-) <i>четырёхосновная</i>
6	Фосфорноватая кислота $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_6$ При нагревании (73 C) переходит в фосфористую и метафосфорную кислоту : $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_6 = \text{H}_3\text{PO}_3 + \text{HPO}_3$		<i>четырёхосновная</i>