

Константы диссоциации некоторых слабых электролитов в водных растворах при 298 К

Название кислоты	Формула	Название солей	Сила кислоты, значение K_d	Название основания	Формула	Сила основания, значение K_d
Азотистая	HNO_2	Нитриты	$4,0 \cdot 10^{-4}$	Аммония гидроксид	NH_4OH	$1,8 \cdot 10^{-5}$
Ортоборная	H_3BO_3	Ортобораты	$5,8 \cdot 10^{-10}$	Серебра гидроксид	AgOH	$1,1 \cdot 10^{-4}$
Метаборная	HBO_2	Метабораты	$7,5 \cdot 10^{-10}$	Свинца гидроксид	$\text{Pb}(\text{OH})_2$	$K_1 \quad 9,6 \cdot 10^{-4}$
Бромноватистая	HOBr	Гипобромиты	$2,1 \cdot 10^{-9}$			$K_2 \quad 3,0 \cdot 10^{-8}$
Иодноватистая	HOI	Гипоидиты	$2 \cdot 10^{-11}$	Марганца гидроксид	$\text{Mn}(\text{OH})_2$	$K_2 \quad 4,0 \cdot 10^{-4}$
Муравьиная	HCOOH	Формиаты	$1,8 \cdot 10^{-4}$	Цинка гидроксид	$\text{Zn}(\text{OH})_2$	$K_1 \quad 4,4 \cdot 10^{-5}$
Селеноводородная	H_2Se	Селениды	$K_1 \quad 1,7 \cdot 10^{-4}$			$K_2 \quad 1,5 \cdot 10^{-9}$
			$K_2 \quad 1,0 \cdot 10^{-11}$	Железа (III) гидроксид	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	$K_2 \quad 1,8 \cdot 10^{-11}$
Сернистая	H_2SO_3	Сульфиты	$K_1 \quad 1,6 \cdot 10^{-2}$			$K_3 \quad 1,4 \cdot 10^{-12}$
			$K_2 \quad 6,3 \cdot 10^{-6}$	Кобальта гидроксид	$\text{Co}(\text{OH})_2$	$K_2 \quad 4,0 \cdot 10^{-5}$
Сероводородная	H_2S	Сульфиды	$K_1 \quad 6,0 \cdot 10^{-3}$	Железа (II) гидроксид	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	$K_2 \quad 1,3 \cdot 10^{-4}$
			$K_2 \quad 1,0 \cdot 10^{-14}$	Алюминия гидроксид	$\text{Al}(\text{OH})_3$	$K_3 \quad 1,4 \cdot 10^{-9}$
Теллуристая	H_2TeO_3	Теллуриты	$K_1 \quad 3,0 \cdot 10^{-3}$	Меди гидроксид	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	$K_2 \quad 3,4 \cdot 10^{-7}$
			$K_2 \quad 2,0 \cdot 10^{-6}$	Никеля гидроксид	$\text{Ni}(\text{OH})_2$	$K_2 \quad 2,5 \cdot 10^{-5}$
Угольная	H_2CO_3	Карбонаты	$K_1 \quad 4,5 \cdot 10^{-7}$	Кадмия гидроксид	$\text{Cd}(\text{OH})_2$	$K_2 \quad 5,0 \cdot 10^{-3}$
			$K_2 \quad 4,7 \cdot 10^{-11}$	Хрома гидроксид	$\text{Cr}(\text{OH})_3$	$K_3 \quad 1,0 \cdot 10^{-10}$
Уксусная	CH_3COOH	Ацетаты	$1,8 \cdot 10^{-5}$			
Хлорноватистая	HOCl	Гипохлориты	$5,0 \cdot 10^{-8}$			
Фосфорная	H_3PO_4	Ортофосфаты	$K_1 \quad 7,5 \cdot 10^{-3}$			
			$K_2 \quad 6,2 \cdot 10^{-8}$			
			$K_3 \quad 2,2 \cdot 10^{-13}$			
Фтороводородная	HF	Фториды	$6,6 \cdot 10^{-4}$			
Синильная	HCN	Цианиды	$7,9 \cdot 10^{-10}$			
Родановодородная	HCNS	Роданиды	$1,0 \cdot 10^{-4}$			
Щавелевая	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	Оксалаты	$K_1 \quad 5,4 \cdot 10^{-2}$			
			$K_2 \quad 5,4 \cdot 10^{-2}$			