

<b>ΘΕΡΜΟΔΥΝΑΜΙΚΕΣ ΣΤΑΘΕΡΕΣ ΙΟΝΙΣΜΟΥ ΟΞΕΩΝ ΣΤΟΥΣ 25°C</b>		
<b>Όνομα</b>	<b>Χημικός τύπος</b>	<b><math>K_a</math></b>
<b>Arsenic</b>		
Arsenic	$H_3AsO_4$	$6.5 \times 10^{-3}$
	$H_2AsO_4^-$	$1.1 \times 10^{-7}$
	$HAsO_4^{2-}$	$3.0 \times 10^{-12}$
<b>Boron</b>		
Boron	$H_3BO_3$	$6.0 \times 10^{-10}$
<b>Bromine</b>		
Hydrobromic	$HBr$	Large
Hypobromous	$HBrO$	$2.2 \times 10^{-9}$
<b>Carbon</b>		
Acetic	$CH_3COOH$	$1.754 \times 10^{-5}$
Benzoic	$C_6H_5COOH$	$6.6 \times 10^{-5}$
Carbonic	$H_2CO_3$	$4.5 \times 10^{-7}$
	$HCO_3^-$	$4.8 \times 10^{-11}$
Chloroacetic	$CH_2ClCOOH$	$1.4 \times 10^{-3}$
Cyanic	$HCNO$	$3.3 \times 10^{-4}$
Dichloroacetic	$CHCl_2COOH$	$3.32 \times 10^{-2}$
Formic	$HCOOH$	$1.772 \times 10^{-4}$
Hydrocyanic	$HCN$	$6.2 \times 10^{-10}$
Oxalic	$H_2C_2O_4$	$5.6 \times 10^{-2}$
	$HC_2O_4^-$	$6.2 \times 10^{-5}$
Propionic	$CH_3CH_2COOH$	$1.3 \times 10^{-5}$
Thiocyanic	$HCNS$	large
Trichloroacetic	$CCl_3COOH$	$2.0 \times 10^{-1}$

<b>ΘΕΡΜΟΔΥΝΑΜΙΚΕΣ ΣΤΑΘΕΡΕΣ ΙΟΝΙΣΜΟΥ ΟΞΕΩΝ ΣΤΟΥΣ 25°C</b>		
<b>Όνομα</b>	<b>Χημικός τύπος</b>	<b><math>K_a</math></b>
<b>Chlorine</b>		
Hydrochloric	$HCl$	large
Perchloric	$HClO_4$	large
Chloric	$HClO_3$	large
Chlorous	$HClO_2$	$1.1 \times 10^{-2}$
Hypochlorous	$HClO$	$2.90 \times 10^{-8}$
<b>Chromium</b>		
Chromium	$H_2CrO_4$	$1.80 \times 10^{-1}$
	$HCrO_4^-$	$3.2 \times 10^{-7}$
<b>Fluorine</b>		
Hydrofluoric	$HF$	$6.5 \times 10^{-4}$
<b>Iodine</b>		
Hydrofluoric	$HI$	large
Periodic	$HIO_4$	$5.6 \times 10^{-9}$
Iodic	$HIO_3$	$1.6 \times 10^{-1}$
Hypoiodous	$HIO$	$2.3 \times 10^{-11}$
<b>Manganese</b>		
Permanganic	$HMnO_4$	large
<b>Nitrogen</b>		
Nitric	$HNO_3$	large
Nitrous	$HNO_2$	$7.2 \times 10^{-4}$
<b>Oxygen</b>		
Hydrogen peroxide	$H_2O_2$	$2.2 \times 10^{-12}$
<b>Phosphorus</b>		
Phosphoric	$H_3PO_4$	$7.5 \times 10^{-3}$
	$H_2PO_4^-$	$6.6 \times 10^{-8}$

<b>ΘΕΡΜΟΔΥΝΑΜΙΚΕΣ ΣΤΑΘΕΡΕΣ ΙΟΝΙΣΜΟΥ ΟΞΕΩΝ ΣΤΟΥΣ 25°C</b>		
<b>Όνομα</b>	<b>Χημικός τύπος</b>	<b><math>K_a</math></b>
Phosphoric	$HPO_4^{2-}$	$1 \times 10^{-12}$
Phosphorous	$H_3PO_3$	$3 \times 10^{-2}$
	$H_2PO_3^-$	$1.6 \times 10^{-7}$
Hypophosphorous	$H_3PO_2$	$1.23 \times 10^{-2}$
Pyrophosphoric	$H_4P_2O_7$	$1.2 \times 10^{-1}$
	$H_3P_2O_7^-$	$7.9 \times 10^{-2}$
	$H_2P_2O_7^{2-}$	$2.0 \times 10^{-7}$
	$HP_2O_7^{3-}$	$4.8 \times 10^{-10}$
<b>Silicon</b>		
Metasilicic	$H_2SiO_3$	$3.2 \times 10^{-10}$
	$HSiO_3^-$	$1.5 \times 10^{-12}$
<b>Sulfur</b>		
Hydrosulfuric	$H_2S$	$1.0 \times 10^{-7}$
	$HS^-$	$3.0 \times 10^{-13}$
Sulfuric	$H_2SO_4$	large
	$HSO_4^-$	$1.0 \times 10^{-2}$
Sulfurous	$H_2SO_3$	$1.43 \times 10^{-2}$
	$HSO_3^-$	$5.0 \times 10^{-8}$
Thiosulfuric	$H_2S_2O_3$	$2.0 \times 10^{-2}$
	$HS_2O_3^-$	$3.2 \times 10^{-3}$
<b>Amphoteric hydroxides</b>		
Aluminum hydroxide	$Al(OH)_3$	$4 \times 10^{-13}$
Antimony (III) hydroxide	$SbO(OH)$	$1 \times 10^{-11}$
Chromium (III) hydroxide	$Cr(OH)_3$	$9 \times 10^{-17}$
Copper (II) hydroxide	$Cu(OH)_2$	$1 \times 10^{-19}$

<b>ΘΕΡΜΟΔΥΝΑΜΙΚΕΣ ΣΤΑΘΕΡΕΣ ΙΟΝΙΣΜΟΥ ΟΞΕΩΝ ΣΤΟΥΣ 25°C</b>		
<b>Όνομα</b>	<b>Χημικός τύπος</b>	<b><math>K_a</math></b>
	$HCO_2$	$7.0 \times 10^{-14}$
Lead(II) hydroxide	$Pb(OH)_2$	$4.6 \times 10^{-16}$
Tin(IV) hydroxide	$Sn(OH)_4$	$10^{-32}$
Tin(II) hydroxide	$Sn(OH)_2$	$3.8 \times 10^{-15}$
Zinc hydroxide	$Zn(OH)_2$	$1.0 \times 10^{-29}$
<b>Metal cations</b>		
Aluminum ion	$Al^{3+}$	$1.4 \times 10^{-5}$
Ammonium ion	$NH_4^+$	$6.3 \times 10^{-10}$
Bismuth(III) ion	$Bi^{3+}$	$1 \times 10^{-2}$
Chromium(III) ion	$Cr^{3+}$	$1 \times 10^{-4}$
Copper(II) ion	$Cu^{2+}$	$1.0 \times 10^{-8}$
Iron (III) ion	$Fe^{3+}$	$4.0 \times 10^{-3}$
Iron (II) ion	$Fe^{2+}$	$1.2 \times 10^{-6}$
Magnesium ion	$Mg^{2+}$	$2.0 \times 10^{-12}$
Mercury (II) ion	$Hg^{2+}$	$2.0 \times 10^{-3}$
Zinc ion	$Zn^{2+}$	$2.5 \times 10^{-10}$