

**STAŁE DYSOCJACJI WYBRANYCH KWASÓW I ZASAD (T = 298 K)**

wzór	K
HF	$6,3 \cdot 10^{-4}$
HClO	$5,0 \cdot 10^{-8}$
H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	$5,8 \cdot 10^{-10}$
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	$7,52 \cdot 10^{-3}$
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	$1,5 \cdot 10^{-2}$
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	$4,5 \cdot 10^{-7}$
H <sub>2</sub> S	$6,0 \cdot 10^{-8}$
HCOOH	$1,77 \cdot 10^{-4}$
CH <sub>3</sub> COOH	$1,75 \cdot 10^{-5}$
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH	$6,6 \cdot 10^{-5}$
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH	$1,0 \cdot 10^{-10}$
CH <sub>3</sub> CH(OH)COOH	$1,4 \cdot 10^{-4}$
CH <sub>2</sub> ClCOOH	$1,4 \cdot 10^{-3}$
CCl <sub>3</sub> COOH	$2,2 \cdot 10^{-2}$
CF <sub>3</sub> COOH	$5,9 \cdot 10^{-1}$
AgOH	$1,1 \cdot 10^{-4}$
NH <sub>3</sub> aq	$1,74 \cdot 10^{-5}$
CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	$4,4 \cdot 10^{-4}$
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	$3,8 \cdot 10^{-10}$

W wypadku kwasów wieloprotonowych podano wartości K<sub>1</sub>