



IŁOCZYNY ROZPUSZCZALNOŚCI TRUDNO ROZPUSZCZALNYCH ZWIĄZKÓW CHEMICZNYCH W WODZIE W TEMPERATURZE 298 K

wzór	I_r
AgBr	$6,3 \cdot 10^{-13}$
AgCl	$1,6 \cdot 10^{-10}$
Ag ₂ S	$5,7 \cdot 10^{-51}$
Al(OH) ₃	$3,7 \cdot 10^{-15}$
BaSO ₄	$1,1 \cdot 10^{-10}$
CaCO ₃	$4,8 \cdot 10^{-9}$
CaSO ₄	$6,3 \cdot 10^{-5}$
Cu(OH) ₂	$5,6 \cdot 10^{-20}$
Fe(OH) ₃	$3,8 \cdot 10^{-38}$
Mg(OH) ₂	$5,5 \cdot 10^{-12}$
MnS	$5,6 \cdot 10^{-16}$
PbS	$3,6 \cdot 10^{-28}$