

Moc kwasów karboksylowych

LO

klasa LO

podstawa: chemia XVI R: kwasy karboksylowe

POLECENIE**Przeanalizuj tabelę i odpowiedz.**Im większa stała K_a , tym mocniejszy kwas.

kwas	stała dysocjacji K_a (25°C)
HCOOH (mrówkowy)	$1,8 \cdot 10^{-4}$
CH ₃ COOH (octowy)	$1,8 \cdot 10^{-5}$
C ₂ H ₅ COOH (propanowy)	$1,3 \cdot 10^{-5}$
ClCH ₂ COOH (chlorooctowy)	$1,4 \cdot 10^{-3}$
Cl ₃ CCOOH (trichlorooctowy)	$2,2 \cdot 10^{-1}$

Wartości przybliżone, zaokrąglone.

najmocniejszy kwas w tabeli

najsłabszy kwas w tabeli

wpływ wydłużania łańcucha na moc kwasu

wpływ atomów chloru przy węglu α $[H^+]$ w 0,1 M kwasie octowym ($[H^+] = \sqrt{(K_a \cdot c)}$)

pH 0,1 M kwasu octowego

stopień dysocjacji 0,1 M kwasu octowego

czy kwas octowy wypiera HCl z NaCl?

Jak mi poszło?

