

$$PK_a = -\text{Log } K_a$$

كلما زادت K_a قلت PK_a وزادت قوة الحمض

$$PK_b = -\text{Log } K_b$$

كلما زادت K_b قلت PK_b وزادت قوة القاعدة

P_{OH}	$[OH^-]$	P_H	PK_a	$[H_3O^+]$	K_a	درجة التآين	قوة الحمض
↑	↓	↓	↓	↑	↑	↑	↑

P_H	$[H_3O^+]$	P_{OH}	PK_b	$[OH^-]$	K_b	درجة التآين	قوة القاعدة
↑	↓	↓	↓	↑	↑	↑	↑

لاحظ

$$1.8 \times 10^{-6} \quad * \quad 4.4 \times 10^{-4} \text{ أكبر من}$$

$$6.4 \times 10^{-4} \quad * \quad 4.4 \times 10^{-4} \text{ أصغر من}$$