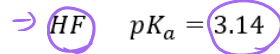
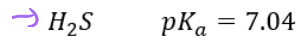
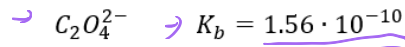


1. איזו חומצה חזקה יותר?



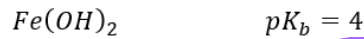
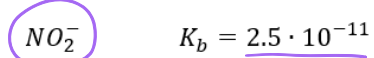
2. איזה בסיס חזק יותר?



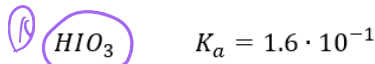
3. איזה חומצה תגרום לירידה גדולה יותר של pH?



4. איזה בסיס יגרום ל-pH להיות נמוך יותר?



5. בהנחה שהריכוז ההתחלתי של 2 החומצות זהה, באיזה כלי ריכוז הבסיס המצומד יהיה גבוה יותר בשיווי משקל?



$pK_b = -\log(1.56 \cdot 10^{-10}) = 9.81$

$K_b = 10^{-pK_b} = 10^{-4.75} = 1.78 \cdot 10^{-5}$

$pK_a = -\log(3 \cdot 10^{-8}) = 7.52$

$K_b = 10^{-4}$

$pK_a = -\log(1.6 \cdot 10^{-1}) = 0.79$