



$$H^+ = \frac{1 \cdot 10^{-14}}{1.78 \times 10^{-11}} = 5.62 \times 10^{-4}$$

۹۵ - گزینه ۳

۹۶ - گزینه ۳ - در صورت نیاز به توضیح

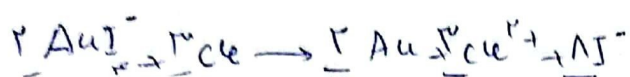
۹۷ - گزینه ۲

$$\frac{K_{HB}}{K_{HA}} = 10^{-4}$$

$$[H^+] = \sqrt{K_{HA} M} \Rightarrow \frac{[H^+]_{HB}}{[H^+]_{HA}} \cdot 10^{-3} \Rightarrow [H^+]_{HA} \times 10^{-3} \cdot [H^+]_{HB} \Rightarrow pH_D = pH_A + 3$$

۹۸ - گزینه ۳ - مورد دوم نام درست است. (پیشروان کلاس)

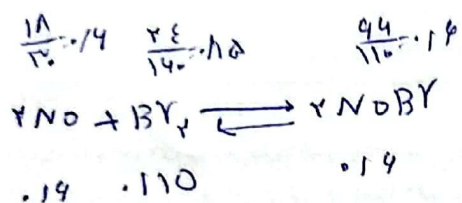
۹۹ - گزینه ۱



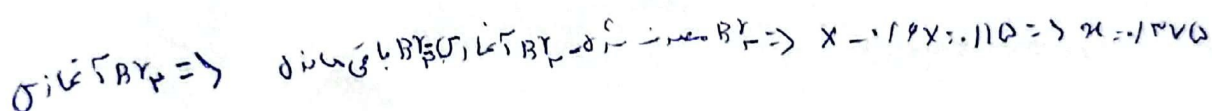
۱۰۰ - گزینه ۳ - مورد دوم نام درست است.

۱۰۱ - گزینه ۴

۱۰۲ - گزینه ۲



$$K = \frac{(0.14)^2}{(0.14)^2 (0.33)} = 2.0$$



۱۰۴ - گزینه ۳ - منفرجه نام درست است. (بروز شکار حیدرآباد)

۱۰۵ - گزینه ۲ - مورد اول نام درست است.

۱۰۶ - گزینه ۱ - نام صحیح است. بار منفی بیشتر است.

احمد عیون  
موفق باشه