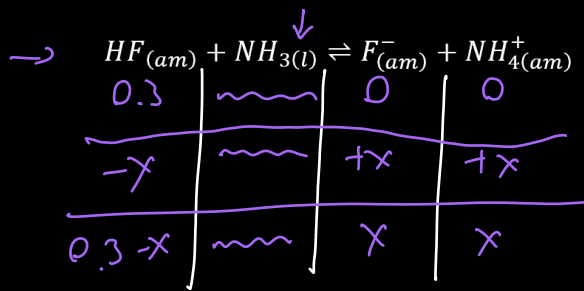


ישנם חומרים מסוימים שיכולים להתמוסס בתוך אמוניה, למשל חומצה פלואורית, ואז מצב הצבירה המומס שלהם יסומן כ- $HF_{(am)}$. אם המיסו 0.3 מולר של חומצה פלואורית באמוניה, מה יהיה ריכוז יון האמוניום NH_4^+ בשיווי משקל?



$$K = 5 \cdot 10^{-4}$$

$$\frac{x \cdot x}{0.3 - x} = 5 \cdot 10^{-4} = \frac{x^2}{0.3 - x}$$

$$\frac{x^2}{0.3} = 5 \cdot 10^{-4}$$

$$x^2 = 1.5 \cdot 10^{-4}$$

$$x = \pm 1.25 \cdot 10^{-2}$$

⊖

$$0.3 \cdot 0.05 = 1.5 \cdot 10^{-2} > 1.25 \cdot 10^{-2}$$

$$[NH_4^+] = 1.25 \cdot 10^{-2} M$$