

1. קבעו את ערכו של פקטור ואן 'ט הוף עבור התרכובות הבאות:

- LiF
- $(NH_4)_3PO_4$
- $Al_2(SO_4)_3$
- $C_6H_{12}O_6$
- $TiCl_3$

2. עבור כל צמד תמיסות, חשבו באיזו תמיסה ריכוז סך כל היונים הוא הגדול יותר:

- $[Fe(CN)_3] = 0.2M$ or $[MgO] = 0.3M$
- $[BaBr_2] = 0.4M$ or $[NaCl] = 0.6M$
- $[Cr_3(PO_3)_4] = 0.2M$ or $[CH_3OH] = 1.3M$

1. קבעו את ערכו של פקטור ואן 'ט הוף עבור התרכובות הבאות:

- $LiF \xrightarrow{H_2O} 1Li^+ + 1F^- \quad i = 1 + 1 = 2$
- $(NH_4)_3PO_4 \rightarrow 3NH_4^+ + 1PO_4^{3-} \quad i = 3 + 1 = 4$
- $Al_2(SO_4)_3 \rightarrow 2SO_4^{2-} + 2Al^{3+} \quad i = 2 + 3 = 5$
- $C_6H_{12}O_6 \rightarrow C_6H_{12}O_6 \quad i = 1$
- $TiCl_3 \rightarrow 3Cl^- + 1Ti^{3+} \quad i = 3 + 1 = 4$

2. עבור כל צמד תמיסות, חשבו באיזו תמיסה ריכוז סך כל היונים הוא הגדול יותר:

- $[Fe(CN)_3] = \underline{0.2M}$ or $[MgO] = \underline{0.3M}$
- $[BaBr_2] = \underline{0.4M}$ or $[NaCl] = \underline{0.6M}$
- $[Cr_3(PO_3)_4] = 0.2M$ or $[CH_3OH] = 1.3M$

$$a) \quad i = 4 \quad C_{t,t} = 4 \cdot 0.2 = \boxed{0.8} \quad i = 2 \quad C_{t,t} = 2 \cdot 0.3 = 0.6$$

$$b) \quad i = 3 \quad C_{t,t} = 3 \cdot 0.4 = 1.2 \quad i = 2 \quad C_{t,t} = 2 \cdot 0.6 = 1.2$$

$$c) \quad i = 7$$