

Истинные растворы

Растворы, в которых растворенное вещество в виде молекул распределено между молекулами растворителя.

$$T = \frac{m \cdot \nu \cdot \epsilon \cdot \varphi}{M \cdot m_2} \text{ г / моль}$$

Концентрации растворов:

1. Титр раствора:

$$C_M = \frac{m_{г.в} - v_a}{M_{в} - v_a * V(л)} \text{ моль / л}$$

$$C_M = \frac{m_{г.в} - v_a * 1000 \text{ р - ля}}{M_{в} - v_a * m_{г.р} - \text{ля}} \text{ моль / л}$$

$$C_{Э} = \frac{m_{г.в} - v_a}{M \left(\frac{1}{Z} v - v_a \right) * V_{л}} \text{ моль / л}$$

$\frac{1}{Z}$ – фактор эквивалентности

$$M\left(\frac{1}{Z} \text{к-тыл}\right) = \frac{m}{z} - \text{число} \cdot \text{протонов} \cdot \text{в} \cdot \text{молекуле}$$

$$M\left(\frac{1}{Z} \text{HCl}\right) = \frac{M}{1} = M = 36,5(\Gamma)$$

$$M\left(\frac{1}{Z} \text{H}_3\text{PO}_4\right) = \frac{M}{1} = M = 32,6(\Gamma)$$

$$M\left(\frac{1}{Z} \text{H}_3\text{C}-\text{COOH}\right) = \frac{M}{1} = M = 60(\Gamma)$$

$$M\left(\frac{1}{Z} H_2C_2O_4\right) = \frac{M}{2} = \frac{90}{2} = 45(\Gamma)$$

$$M\left(\frac{1}{Z} \text{основания}\right) = \frac{M}{z}, z - \text{число} - : \text{ОНгрупп}$$

$$M\left(\frac{1}{Z} NaOH\right) = \frac{M}{1} = 40(z)$$

$$M\left(\frac{1}{Z} Al(OH)_3\right) = \frac{M}{3} = \frac{78}{3} = 26(z)$$

$$M\left(\frac{1}{Z} \text{соли}\right) = \frac{M}{z} = z - \text{произведение} \cdot \text{ковалентности}$$

$$M\left(\frac{1}{Z} \text{NaCl}\right) = \frac{M}{1*1} = M = 58,5(z)$$

$$M\left(\frac{1}{Z} \text{CaCl}_2\right) = \frac{M}{2*1} = \frac{111}{2} = 55,5(z)$$