

अनादर्श विलयन धनात्मक विचलन तथा ऋणात्मक विचलन में अंतर Non ideal solution types

Non ideal solution types in hindi अनादर्श विलयन धनात्मक विचलन तथा ऋणात्मक विचलन में अंतर positive and negative deviations difference

अनादर्श विलयन कितने प्रकार के होते हैं , अंतर और उदाहरण सहित समझाए।

अनादर्श विलयन दो प्रकार के होते हैं।

1. धनात्मक विचलन (positive deviations)
2. ऋणात्मक विचलन (negative deviations)

धनात्मक विचलन (positive deviations)	ऋणात्मक विचलन (negative deviations)
<p>1. ये राउल्ट के नियम से धनात्मक विचलन दर्शाते हैं। अर्थात्</p> $P_1 > P_1^0 X_1$ $P_2 > P_2^0 X_2$ $P > P_1^0 X_1 + P_2^0 X_2$	<p>ये राउल्ट नियम से ऋणात्मक विचलन दर्शाते हैं। अर्थात्</p> $P_1 < P_1^0 X_1$ $P_2 < P_2^0 X_2$ $P < P_1^0 X_1 + P_2^0 X_2$
<p>2. विलयन का आयतन विलेय तथा विलायक के कुल आयतन से अधिक होता है। अर्थात्</p> $\Delta V_{\text{मिश्रण}} = +ve$	<p>विलयन का आयतन विलेय तथा विलायक के कुल आयतन से कम होता है। अर्थात्</p> $\Delta V_{\text{मिश्रण}} = -ve$
<p>3. विलेय तथा विलायक को मिलाने पर ऊष्मा अवशोषित होती है। अर्थात्</p> $\Delta H_{\text{मिश्रण}} = +ve$	<p>विलेय तथा विलायक को मिलाने पर ऊष्मा उत्सर्जित होती है। अर्थात्</p> $\Delta H_{\text{मिश्रण}} = -ve$
<p>4. विलयन के घटकों के मध्य आकर्षण शुद्ध घटकों की तुलना में कम होता है। उदाहरण – $C_2H_5OH + H_2O$</p>	<p>विलयन के घटकों के मध्य आकर्षण शुद्ध घटकों की तुलना में अधिक होता है। उदाहरण -$CHCl_3$</p>