

हार्डी शुल्जे का नियम क्या है Hardy Schulze law in hindi

Hardy Schulze law in hindi हार्डी शुल्जे का नियम क्या है

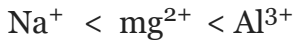
हार्डी शुल्जे का नियम :

इस नियम के अनुसार स्कन्दित करने वाले आयन की संयोजकता जितनी ज़्यादा होती है उसकी स्कन्दन क्षमता उतनी ही अधिक होती है अतः हार्डी शुल्जे के नियम से

(1) As_2S_3 सॉल (आर्सेनिक सल्फाइड) (ऋणावेशित सॉल) के स्कन्दन के लिए स्कन्दन क्षमता का बढ़ता क्रम



Or



(2) $Fe_2O_3 \cdot H_2O$ जल योजित फेरिक ऑक्साइड (धनावेशित सॉल) के स्कन्दन के लिए स्कन्दन क्षमता का बढ़ता क्रम



Or



7. अणु संख्य गुण :

किसी विलयन के वे भौतिक गुण जो विलेय के कणों की संख्या पर निर्भर करते हैं उन्हें अणु संख्य गुण कहते हैं ये निम्न हैं

1. वाष्पदाब का आपेक्षिक अवनमन
2. कथनांक का उन्नयन
3. हिमांक में अवनमन
4. परासरण दाब

वास्तविक विलयन में कणों की संख्या अधिक होती है जबकि कोलॉइडी विलयन में कणों की संख्या कम होती है क्योंकि कोलॉइडी विलयन में कणों की संख्या कम होती है क्योंकि कोलाइडी कण अनेक परमाणु या अणुओं के झुण्ड हैं।

कोलॉइडी विलयन में कणों की संख्या कम होने के कारण अणु संख्य गुणों के मान भी कम होते हैं।