स्टैटिक GK · Static GK

अम्ल, क्षार और लवण: दैनिक जीवन में अनुप्रयोग, रासायनिक सूत्र एवं PYQ गाइड

RRB Group D और SSC CHSL के लिए अम्ल, क्षार और लवण की संपूर्ण मार्गदर्शिका; दैनिक जीवन के उदाहरण, रासायनिक सूत्र, pH मान और पिछले वर्षों के परीक्षा प्रश्न।

स्टैटिक GK · Static GK

1. अम्ल एवं क्षार की मूल पहचान

- अम्ल स्वाद में खट्टे होते हैं और नीले लिटमस को लाल करते हैं (pH < 7)।
- क्षार स्वाद में कड़वे होते हैं और लाल लिटमस को नीला करते हैं (pH > 7)।
- अम्ल व क्षार मिलकर उदासीनीकरण अभिक्रिया द्वारा लवण और जल बनाते हैं।

स्टैटिक GK · Static GK

2. दैनिक जीवन में प्राकृतिक अम्ल

- सिरका: एसिटिक अम्ल; संतरा व नींबू: सिट्रिक अम्ल।
- दही: लैक्टिक अम्ल; टमाटर ও पालक: ऑक्सालिक अम्ल।
- चींटी व नेटल का डंक: मेथेनॉइक (फॉर्मिक) अम्ल।

स्टैटिक GK · Static GK

3. दैनिक जीवन में pH का महत्व

- मुँह का pH 5.5 से नीचे जाने पर दंत क्षय शुरू होता है।
- वर्षा जल का pH 5.6 से कम होना अम्लीय वर्षा कहलाता है।
- पेट में अति-अम्लता होने पर मिल्क ऑफ मैग्नीशिया एंटासिड का कार्य करता है।

स्टैटिक GK · Static GK

4. प्रमुख लवण व उनके सूत्र

- बेकिंग सोडा: $NaHCO_3$ (खाना पकाने व अग्निशामक में)।
- धावन सोडा: $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ (जल की स्थायी कठोरता दूर करने में)।
- प्लास्टर ऑफ पेरिस: $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$ (हड्डी जोड़ने व मूर्तियों में)।

परीक्षा के लिए तथ्य · Facts for Exams

याद रखें

Remember

सोरेनसेन द्वारा pH पैमाने की खोज	वर्ष 1909
सामान्य मानव रक्त का pH मान	7.35 से 7.45 (हल्का क्षारीय)
अम्लीय वर्षा की pH सीमा	5.6 से कम
मिल्क ऑफ मैग्नीशिया का रासायनिक सूत्र	$Mg(OH)_2$
प्लास्टर ऑफ पेरिस (POP) का रासायनिक नाम	कैल्शियम सल्फेट हेमीहाइड्रेट ($CaSO_4 \cdot ½H_2O$)
नीला थोथा (Blue Vitriol) में क्रिस्टलन जल	5 अणु ($CuSO_4 \cdot 5H_2O$)

अभ्यास प्रश्न · Practice MCQ

कपड़ों पर लगे हल्दी के दाग पर साबुन लगाने पर उसका रंग लाल-भूरा क्यों हो जाता है?

A साबुन की प्रकृति क्षारीय होती है

B साबुन अम्लीय प्रकृति का होता है

C हल्दी एक अम्लीय सूचक है जो केवल अम्ल में रंग बदलती है

D साबुन में विरंजक चूर्ण उपस्थित होता है

उत्तर / Answer: A — हल्दी एक प्राकृतिक सूचक है जो क्षारीय माध्यम (साबुन) के संपर्क में आने पर पीले से लाल-भूरे रंग में परिवर्तित हो जाती है।

अभ्यास प्रश्न · Practice MCQ

दंत क्षय (Tooth Decay) तब प्रारंभ होता है जब मुँह का pH मान कितने से कम हो जाता है?

A 6.5

B 5.5

C 7.0

D 8.5

उत्तर / Answer: B — जब मुँह का pH मान 5.5 से कम हो जाता है, तो दांतों का सुरक्षा कवच (इनैमल) संक्षारित होने लगता है।

पूरा लेख, PDF और रोज़ के अपडेट

Full article, PDF & daily updates

हिंदी और English दोनों में पढ़ें

aajkagk.com

पेज को **Follow** करें और **Share** करें

Follow the page & share with friends