

Attempt questions

- 1 The oxidation number of an element at free state
 a. +1 b. -1 a. +1 b. -1
 c. zero d. -2 c. zero d. -2
- 2 The formula of Rust is:
 a. $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ b. Fe_2O_3
 c. $\text{Fe}(\text{OH})_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ d. $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- 3 The addition of hydrogen in a compound is called:
 a. Atom b. Reduction a. ایٹم
 c. Chemistry d. Bond c. کیمیسٹری
- 4 The oxidation number of oxygen in OF_2 Is:
 a. -1 b. -2 a. -1
 c. +1 d. +2 c. +1
- 5 Which is weak electrolyte?
 a. HCl b. CH_3COOH
 c. NaOH d. H_2SO_4
- 6 Define strong electrolytes.
- 7 Which one is strong electrolyte?
 a. Sugar b. Sodium Chloride a. شوگر
 c. Benzene d. Acetic Acid c. بنزین
- 8 Anode of Down's cell is made of:
 a. Steel b. Copper a. سٹیل
 c. Zinc d. Graphite c. زنک
- 1 آزاد حالت میں ایک ایلیمنٹ کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے
- 2 زنگ کافار مولہ ہے۔
- 3 کسی مرکب میں ہائڈروجن کا داخل ہونا کہلاتا ہے۔
 a. ریڈیشن. b. باند.
- 4 OF_2 میں آکسیجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔
 a. -2 b. +2
- 5 کونسا ایک کمزور الیکٹرولائٹ ہے؟
 a. CH_3COOH b. H_2SO_4
- 6 طاقتو رالیکٹرولائٹ کی تعریف کریں۔
 a. ان میں سے طاقتو رالیکٹرولائٹ ہے۔
- 7 سوڈم کلورائیڈ. b. ایسیکٹ ایسٹ.
- 8 ڈاؤنز سیل میں انیوڈ بنا ہوتا ہے۔
 a. کاپر. b. گریفیٹ.