

## Attempt ..... questions

- <sup>1</sup> درج ذیل ری ایکشن میں کس کی ریڈکشن ہو رہی ہے  

$$2\text{ZnO} + \text{C} \longrightarrow 2\text{Zn} + \text{CO}_3$$
- a. Zn                      b.Cu  
c. C                      d.ZnC
- <sup>2</sup> سوڈیم دھات مندرجہ ذیل میں کون سے طریقہ سے حاصل ہوتی ہے؟  

$$2\text{ZnO} + \text{C} \longrightarrow 2\text{Zn} + \text{CO}_3$$
- a. Zn                      b.Cu  
c. C                      d.ZnC
- <sup>3</sup> پچھلے ہوئے سوڈیم کلو رائیٹ سے حاصل ہوتا ہے۔  
ان میں سے کوئی نہیں۔
- <sup>4</sup> آکسیڈیشن و قوع پذیر ہوتی ہے۔  
ان میں سے کوئی نہیں۔
- <sup>5</sup> میں ناٹر و جن کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔  
a. +3                      b. +5  
c. +6                      d. -3
- <sup>6</sup> زنگ کافار مولہ ہے۔  
b.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
d.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- <sup>7</sup> کروزن کی سب سے عام مثال ہے؟  
لوبے کوزنگ لگنا۔
- <sup>8</sup> نان الیکٹرولائٹ کی مثال ہے۔  
b.  $\text{CH}_3\text{COOH}$   
d.  $\text{C}_6\text{H}_6$
- <sup>1</sup> Whose reduction is occurring in the following reaction:  $2\text{ZnO} + \text{C} \longrightarrow 2\text{Zn} + \text{CO}_3$
- a. Nelsons cell              b. Down's cell  
c. Galvanic cell              d. Electro plating
- <sup>2</sup> Which one of the following method is used for production of Sodium metal?
- a. NaOH                      b. Sodium metal  
c. Both a and b.              d. None
- <sup>3</sup> Oxidation takes place at:
- a. Anode                      b. Cathode  
c. Both electrodes              d. None
- <sup>4</sup> The oxidation of Nitrogen in  $\text{HNO}_3$  is:
- a. +3                      b. +5  
c. +6                      d. -3
- <sup>5</sup> The formula of Rust is:
- a.  $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$               b.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
c.  $\text{Fe}(\text{OH})_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$               d.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- <sup>6</sup> The most common example of corrosion is:
- a. Chemical decay              b. Rusting Iron  
c. Rusting of Alluminum              d. Rusting of Tin
- <sup>7</sup> Example of non electrolyte:
- a.HCl                      b.  $\text{CH}_3\text{COOH}$   
c.NaOH                      d.  $\text{C}_6\text{H}_6$