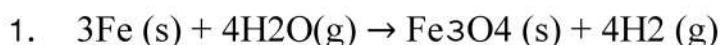




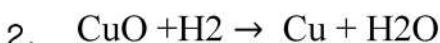
૧

### રાસાયણિક પ્રક્રિયાઓ અને સમીકરણો

- ક્ષારણ વિષે ટૂંકનોઘ લખો.
- રાસાયણિક પ્રક્રિયાઓના પ્રકાર જળાવી કોઈ પણ બે વિષે સવિસ્તાર લખો.
- ઉષ્મીય વિઘટન પ્રક્રિયા વિવિધ ઉદાહરણ વડે સમજાવો.
- પાણીનું વિદ્યુત વિભાજન આકૃતિ દોરી સમજાવો.
- નીચે આપેલ સમીકરણ માટે ખરાં – ખોટા વિકલ્પ જળાવો.



- Fe નું ઓક્સિડેશન થાય છે.
- પાણીનું રિડક્શન થાય છે.
- પાણીએ ઓક્સિડેશનકર્તા તરીકે વર્તે છે.
- પાણીએ રિડક્શનકર્તા તરીકે વર્તે છે.



- $\text{H}_2$  નું ઓક્સિડેશન થાય છે.
- વિસ્થાપન પ્રક્રિયા છે.
- CuO એ ઓક્સિડેશનકર્તા તરીકે વર્તે છે.
- Cu ની સંયોજકતા બદલાતી નથી

- નીચેના વિધાનોને રાસાયણિક સમીકરણોમાં રૂપાંતરિત કરો. તથા સમીકરણોને સમતોલિત કરો.

- હાઇડ્રોજન વાયુ નાઇડ્રોજન વાયુ સાથે સંયોજાઈને એમોનિયા બનાવે છે.
- હાઇડ્રોજન સલ્ફાઈડ વાયુ હવામાં બળીને સલ્ફર ડાયોક્સાઈડ અને પાણી આપે છે.

7. નીચેના રાસાયણિક સમીકરણોને સમતોલિત કરો.

- A.  $\text{HNO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$ .
- B.  $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- C.  $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$
- D.  $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{HCl}$