দশম শ্ৰেণী | বিজ্ঞান

Under CSR Support by Ipca | Foundation
missiongyan LET'S LEARN TOGETHER

অধ্যায় - ২ | এচিড, ক্ষাৰক আৰু লৱণ

QUIZ-01

১. Na_2CO_3 আৰু HCl ৰ প্ৰতিক্ৰিয়াৰ ফলত কোনটো গেছ মুকলি হয় ?
A. H_2
B. CO_2
C. O_2
D. NH_3
Answer: B
Explanation: ধাতুৰ কাৰ্বনেট আৰু এচিডৰ প্ৰতিক্ৰিয়াত CO_2 গেছ উৎপন্ন হয়।

২. ধাতুৰ অক্সাইডৰ সৈতে এচিডৰ প্ৰতিক্ৰিয়াৰ ফলত কি উৎপন্ন হয় ?
A. লৱণ আৰু পানী
B. হাইড্ৰ'জেন গেছ
C. CO_2 আৰু পানী
D. লৱণ আৰু অক্সিজেন
Answer: A
Explanation: ধাতুৰ অক্সাইড ক্ষাৰকীয় স্বভাৱৰ হয়, সেয়া এচিডৰ সৈতে প্ৰতিক্ৰিয়া কৰি লৱণ আৰু পানী দিয়ে।

৩. KOH আৰু H_2SO_4 ৰ প্ৰতিক্ৰিয়াৰ ফলত কি উৎপন্ন হয়?
A. K_2O আৰু H_2
B. K_2SO_4 আৰু H_2O
C. KCl আৰু H_2O
D. KOH আৰু SO_2
Answer: B
Explanation: $KOH + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$। এইটো নিউট্ৰেলাইজেচন প্ৰতিক্ৰিয়া প্ৰশমন।

৪. কোনটো এচিড দুৰ্বল এচিডৰ উদাহৰণ ?
A. H_2SO_4
B. HCl
C. CH_3COOH
D. HNO_3
Answer: C
Explanation: CH_3COOH (এচিটিক এচিড) দুৰ্বল এচিড, ইয়াৰ আংশিকভাৱে H^+ আয়ন উৎপন্ন হয়।

৫. কোনটো ক্ষাৰক অদ্ৰৱণীয় ক্ষাৰক ?
A. NaOH
B. KOH
C. $Cu(OH)_2$
D. LiOH
Answer: C
Explanation: $Cu(OH)_2$ অদ্ৰৱণীয় ক্ষাৰকৰ উদাহৰণ, ইয়াৰ জলীয় দ্ৰৱণ নথাকে।

৬. শক্তিশালী ক্ষাৰকৰ উদাহৰণ ক'নটো ?
A. NH_4OH
B. $Ca(OH)_2$
C. NaOH
D. $Cu(OH)_2$
Answer: C
Explanation: NaOH (ছডিয়াম হাইড্ৰ'ক্সাইড) এটা শক্তিশালী ক্ষাৰক, সম্পূৰ্ণভাৱে OH^- আয়ন সৃষ্টি কৰে।

৭. মানুহৰ শৰীৰৰ pH ৰ মান প্ৰায় কিমান ?
A. 1 – 2
B. 5 – 5.5
C. 7 – 7.8
D. 12 – 14
Answer: C
Explanation: মানুহৰ শৰীৰৰ pH মান 7 – 7.8ৰ ভিতৰত

৮. এচিড বৰষুণৰ pH মান কিমানৰ তলত থাকে?
A. 7
B. 10
C. 5.6
D. 14
Answer: C
Explanation: এচিড বৰষুণৰ pH মান 5.6 ৰ তলত থাকে, যাৰ ফলত মাটিৰ আম্লিকতা বৃদ্ধি পায়।

৯. প্লাষ্টাৰ অৱ পেৰিছ (POP) ৰ সংকেত কি ?
A. $CaSO_4 \cdot 2H_2O$
B. $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$
C. $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$
D. $NaHCO_3$
Answer: B
Explanation: POP ৰ সংকেত $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$, যি gypsum গৰম কৰি প্ৰস্তুত কৰা হয়।

১০. $CaOCl_2$ ৰ সাধাৰণ নাম কি ?
A. বেকিং ছডা
B. কাপোৰ ধোৱা ছডা
C. ব্লিচিং পাউডাৰ
D. প্লাষ্টাৰ অৱ পেৰিচ
Answer: C
Explanation: $CaOCl_2$ ৰ সাধাৰণ নাম ব্লিচিং পাউডাৰ ।

মিছন জ্ঞান
জব চাহি, জহাঁ চাহেঁ, জৈসে চাহেঁ!
100% FREE!
Video COURSES | QUIZ | PDF | TEST SERIES
Download Mission Gyan App