

राष्ट्रीय मुक्त विद्यालयी शिक्षा संस्थान
माध्यमिक पाठ्यक्रम : विज्ञान और प्रौद्योगिकी में मापन
पाठ 8 : अम्ल, क्षार और लवण
कार्यपत्रक - 8

1. उस वैज्ञानिक का नाम लिखिये जिसने अम्ल और क्षार को उनकी भौतिक संरचना के आधार पर वर्गीकृत किया था। इसे पुनः रासायनिक संरचना के आधार पर कैसे वर्गीकृत किया गया? अपने उत्तर के समर्थन में कारण दीजिये।
2. लिटमस पेपर के साथ साबुन का परीक्षण करने समय आपने क्या परिवर्तन देखे हैं? उल्लेख कीजिये।
3. निम्नलिखित मदों (आइटमों) में उपस्थित अम्ल का नाम दीजिये:-
 गैस्टिक जूस (आमाशय रस), सॉफ्ट ड्रिंक्स (शीतल पेय), चाय, सिरका, नींबू का रस, फटा दूध, मिल्क ऑफ मैग्नीशिया।
4. क्या होता है जब सल्फ्यूरिक एसिड को पानी में घोला जाता है? वर्णन कीजिये।
5. पानी के स्व-विघटन की प्रक्रिया का वर्णन कीजिये।
6. नाइट्रिक अम्ल के 1.0×10^{-5} मोलर पिलयन की pH ज्ञात कीजिये।
7. किसी रासायनिक पदार्थ का रासायनिक सूत्र $2\text{CaSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ है। इसका वाणिज्यिक और सामान्य नाम क्या है? इसके उपयोग का भी उल्लेख कीजिये।
8. “बेकिंग सोडा को सॉल्वे प्रक्रिया द्वारा निर्मित किया जाता है।” इस प्रक्रिया तथा इसके उपयोग का वर्णन कीजिये।
9. क्या आप दंत-क्षरण की समस्या से पीड़ित हैं ? यदि हां, तो अपने उत्तर के समर्थन में कारण दीजिये।
10. ब्लैचिंग पाउडर कैसे पानी को कीटाणुरहित बनाता है? स्पष्ट कीजिये।