





(ii) तनु अम्लों की क्रिया-तनु अम्लों से अभिक्रिया करके यह क्लोरीन मुक्त करता है।



2. आयनीकरण के आधार पर अम्लों का विभाजन किन वर्गों में किया जाता है संक्षेप में लिखिए।

**उत्तर-**

आयनीकरण के आधार पर अम्लों का विभाजन दो वर्गों में किया जाता है

- I. प्रबल अम्ल
- II. दुर्बल अम्ल

### I. प्रबल अम्ल-

वे अम्ल जो जल में घुलकर लगभग पूरी तरह से आयनित होकर हाइड्रोजन आयन ( $\text{H}^+$ ) प्रदान करते हैं, प्रबल अम्ल (strong acids) कहलाते हैं।

**उदाहरण-**

- ✓ हाइड्रोक्लोरिक अम्ल ( $\text{HCl}$ )
- ✓ सल्फ्यूरिक अम्ल ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ )
- ✓ नाइट्रिक अम्ल ( $\text{HNO}_3$ )

### II. दुर्बल अम्ल-

वे अम्ल जो जल में घुलकर सिर्फ आंशिक रूप में ही आयनित होते हैं, पूरी तरह नहीं, दुर्बल अम्ल (weak acids) कहलाते हैं।

**उदाहरण-**

- ✓ एसिटिक अम्ल ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ )
- ✓ कार्बनिक अम्ल ( $\text{H}_2\text{CO}_3$ )
- ✓ फॉर्मिक अम्ल ( $\text{HCOOH}$ )
- ✓ ऑक्जैलिक अम्ल ( $(\text{COOH})_2$ )
- ✓ सल्फ्यूरस अम्ल ( $\text{H}_2\text{SO}_3$ )