

पोटैशियम परमैंगनेट क्या है, बनाने की विधि, उपयोग, सूत्र, भौतिक व रासायनिक गुण

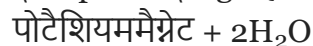
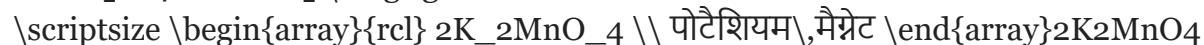
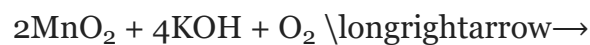
पोटैशियम परमैंगनेट

पोटैशियम परमैंगनेट (potassium permanganate in Hindi) का अणुसूत्र KMnO_4 होता है। यह एक अस्थायी अम्ल है। जो परमैंगनेट अम्ल का लवण है।

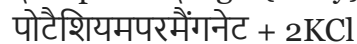
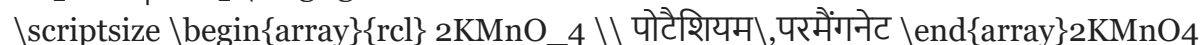
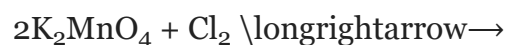
पोटैशियम परमैंगनेट बनाने की विधि

पोटैशियम परमैंगनेट बनाने की विधि निम्न प्रकार से है।

पोटैशियम परमैंगनेट को प्राप्त करने के लिए मैंगनीज डाइऑक्साइड को क्षारीय धातु हाइड्रॉक्साइड के साथ क्रिया कराते हैं। जिससे पोटैशियम मैंग्रेट हरे रंग का उत्पाद प्राप्त होता है।



पोटैशियम मैंग्रेट का पोटैशियम परमैंगनेट में परिवर्तन –

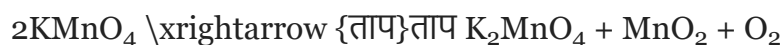


पोटैशियम परमैंगनेट के भौतिक गुण

1. पोटैशियम परमैंगनेट गंधहीन, बैंगनी रंग का क्रिस्टलीय ठोस होता है।
2. इस का गलनांक 523K होता है।
3. यह गर्म जल में पूर्ण विलेय है।

पोटैशियम परमैंगनेट के रासायनिक गुण

साधारण ताप पर पोटैशियम परमैंगनेट स्थायी होता है परंतु 513K ताप पर गर्म करने पर यह अपघटित हो जाता है।



ठोस पोटैशियम परमैंग्रेट को हाइड्रोजन के साथ गर्म करने पर यह पोटैशियम हाइड्रॉक्साइड का निर्माण करता है।



क्षार से क्रिया करके यह पोटैशियम मैंग्रेट बनाता है।



ऑक्सीकारक गुण

(i) पोटैशियम परमैंगनेट आयोडाइड को आयोडीन में ऑक्सीकृत कर देता है।



(ii) यह सल्फर डाइऑक्साइड को सल्फर में ऑक्सीकृत कर देता है।



(iii) यह नाइट्राइट को नाइट्रेट में ऑक्सीकृत कर देता है।



पोटैशियम परमैंगनेट के उपयोग

1. पोटैशियम परमैंगनेट का उपयोग संश्लेषण कार्बनिक रसायन में ऑक्सीकारक के रूप में किया जाता है।
2. इसको उपयोग कीटाणुनाशक के रूप में भी किया जाता है।

आशा करते हैं कि पोटैशियम परमैंगनेट से संबंधित यह लेख आपको पसंद आया होगा। अगर आपको कोई परेशानी है तो आप हमें comments से बता सकते हैं। यह कोई इतना ज्यादा महत्वपूर्ण नहीं है फिर भी आप students इसे एक बार जरूर पढ़ लें, क्योंकि पता नहीं क्या एग्जाम में आ जाए।