

Project/Topic

Page

Date

अम्लीय और आर्सेनिक मुलकी के परीक्षण का प्रायोगिक पुस्तकी पर लिखने का आदर्श नमूना।

उद्देश्य (Object) → दिये गये मिश्रण में सरलता से उपस्थित मुलकी की गुणात्मक विश्लेषण द्वारा ज्ञात करना। (अम्लीय एवं क्षारीय मुलक का)

प्रयोग	अवलोकन	निलकार्ष
1) एक परबनली में मिश्रण लेकर इसमें तनु H_2SO_4 डाला।	सबकनाइट और डांग के साथ रंगहीन, गंधहीन गैस निकली।	CO_3^{2-} व्यक्त है।
(2) गैस की चुने के पानी में प्रवाहित किया।	सफेद अवक्षेप आया।	CO_3^{2-} ही व्यक्त है।
(3) गैस की अधिक मात्रा में प्रवाहित किया।	सफेद अवक्षेप लुप्त हो गया।	CO_3^{2-} निश्चित है।
(4) मिश्रण को एक परबनली में लेकर सैडियम हाइड्रॉक्साइड विलयन मिलाकर गर्म करते हैं।	अमोनिया की गन्ध नहीं आती।	NH_4^+ अनुपस्थित है।
(5) अवक्षेप को छाना और छान पत्र पर ही अवक्षेप की तनु CH_3COOH में घोला।	अवक्षेप घुल गया।	Ba^{+2} , Sr^{+2} या Ca^{+2} व्यक्त है।

Signature.....

6) विलयन के एक भाग में पोटेशियम क्रोमेट मिलाया।	अवक्षेप नहीं आया	Ba^{+2} नहीं है। Sr^{+2} या Ca^{+2} हो सकता है।
7) विलयन के दूसरे भाग में अमोनियम सल्फेट विलयन मिलाया।	सफेद अवक्षेप नहीं आया	Sr^{+2} नहीं है। Ca^{+2} हो सकता है।
8) विलयन के तीसरे भाग में अमोनियम अम्लवैलेंट विलयन मिलाया।	सफेद अवक्षेप आया।	Ca^{+2} निश्चित है।

परिणाम (Result) :- दिये हुए अकार्बनिक मिश्रण में।

अम्लीय मुलक : CO_3^{-2}

द्वारीय मुलक : Ca^{+2} उपस्थित है।

