

रसायन विज्ञान प्रयोगात्मक कार्य 2021-22

अम्लीय और आसिक्त मूलकों के परीक्षण का प्रयोगिक पुस्तकों पर लिखने का आदर्श नमूना!

उद्देश्य (Object):- दिये गये मिश्रण में संख्या \_\_\_\_\_ में उपस्थित मूलकों को गुणात्मक विश्लेषण द्वारा ज्ञात करना! (अम्लीय एवं क्षारीय मूलक कार्य)

प्रयोग	अवलोकन	निराकरण
(1) एक परखणली में मिश्रण लेकर इसमें लु $H_2SO_4$ डाला	सफेद और आग के साथ रंगहीन गंधहीन गैस निकली	$CO_3^{2-}$ सकता है!
(2) गैस को चुने के पानी में प्रवाहित किया	सफेद अवक्षेप आया!	$CO_3^{2-}$ हो सकता है!
(3) गैस को अधिक मात्रा में प्रवाहित किया	सफेद अवक्षेप लुप्त हो गया	$CO_3^{2-}$ निश्चित है
(4) मिश्रण को एक परखणली में लेकर सोडियम हाइड्रोक्साइड विलयन मिलाकर गर्म करते हैं!	अमोनिया की गंध नहीं आती	$NH_4^+$ अनुपस्थित है!

(5) अवक्षेप को दाना और दान पत्र पर ही अवक्षेप को तनु ही अवक्षेप को तनु $CH_3COOH$ में होता है	अवक्षेप ब्युल गया!	$Ba^{+2}, Sr^{+2}$ या $Ca^{+2}$ हो सकता है।
(6) विलयन के एक भाग में पोटैशियम फॉस्फेट मिलाया!	अवक्षेप नहीं आया!	$Ba^{+2}$ नहीं है। $Sr^{+2}$ या $Ca^{+2}$ हो सकता है
(7) विलयन के दुसरे 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 ऑक्साइड विलयन मिलाया!	सफेद अवक्षेप	$Ca^{+2}$ निश्चित है

परिणाम (Result): दिये हुए अकार्बनिक मिश्रण में!

अम्लीय मूलक:  $CO_3^{2-}$   
क्षारीय मूलक:  $Ca^{+2}$  उपस्थित है।

Arundha

Good