

03)

X සහ Y යනු d ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍ය දෙකකි. භූමි අවස්ථාවේ දී X මූලද්‍රව්‍යයේ විද්‍රව්‍යම ඉලෙක්ට්‍රෝන එකක් සහ Y මූලද්‍රව්‍යයේ විද්‍රව්‍යම ඉලෙක්ට්‍රෝන දෙකක් පමණක් ඇත.

මෙම මූලද්‍රව්‍ය වඩාත් ස්ථායී ඔක්සිකරණ අවස්ථාවේ සාදන ජලීය අයන සඳහා කරනු ලැබූ ප්‍රතික්‍රියා කිහිපයක නිරීක්ෂණ පහත දැක්වේ.

- I. තනුක NH_3 සමග අවකේෂප සාදයි.
 - II. සාන්ද්‍ර NH_3 සමග නිල් පැහැති ද්‍රාවණ ලබා දේ.
 - III. සාන්ද්‍ර HCl සමග කහපාට ද්‍රාවණ ලබා දේ.
 - IV. H_2S සමග කළු අවකේෂප සාදයි.
- (i) X සහ Y හඳුනා ගන්න.
 - (ii) X සහ Y හි ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාස ලියන්න.
 - (iii) X සහ Y පෙන්වන ඔක්සිකරණ අවස්ථා මොනවා ද?
 - (iv) X^{2+} සහ Y^{2+} ජලීය ද්‍රාවණ වල වර්ණ සඳහන් කරන්න.
 - (v) එම අයන ජලය සමග සාදන සංකීර්ණවල සූත්‍ර ලියා ඒවායේ IUPAC නම් ලියන්න
 - (vi) Y හි අයනය ඇසුරින් I, II, III, IV නිරීක්ෂණ වලට අදාළ ප්‍රභේද වල රසායනික සූත්‍ර ලියා ඒවා IUPAC ක්‍රමයට නම් කරන්න.