

硫酸酸性のニクロム酸カリウム水溶液をシュウ酸ナトリウム水溶液と反応させた。
酸化剤・還元剤の半反応式を書き、続けてこのときのイオン反応式・酸化還元反応式をそれぞれ示しなさい。

酸化剤

半反応式

【1】 ニクロム酸カリウム



イオン反応式をつくるとき、
電子を $6e^-$ で合わせるの
酸化剤はそのままよい

還元剤

半反応式

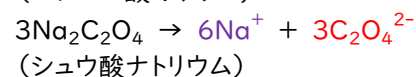
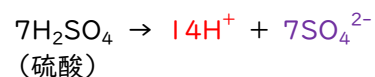
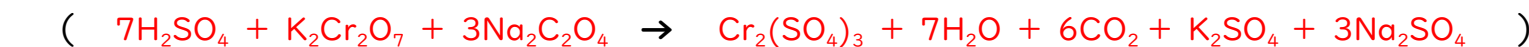
【2】 シュウ酸ナトリウム



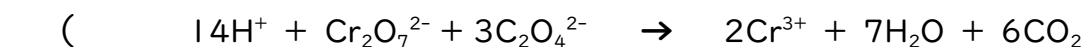
$\times 3$

【3】 イオン反応式

← ①+② 左右の e^- を消去する

【4】 酸化還元反応式

【3】のイオン反応式で省略していたイオンを加える。



硫酸イオン、カリウムイオン、ナトリウムイオンを加える。
→問題文から読み取る。(赤文字)



左右に加えるイオンの数は合わせる。

← 赤(イオン反応式に使用) 紫(省略していたイオン)