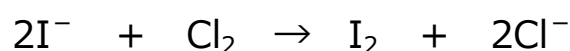


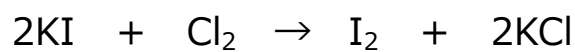
化学 教科書 P.204 問1 解説

(1) KI水溶液 (I^-) と Cl_2

酸化力は $Cl_2 > I_2$ なので、 Cl_2 は I^- を酸化させて I_2 にすることができるので、化学変化が起こる。また、イオン反応式は



化学反応式にすると (両辺に K^+ を同じ数だけ足すと),



(2) KCl水溶液 (Cl^-) と Br_2

酸化力は $Cl_2 > Br_2$ なので、 Br_2 は Cl^- を酸化させることはできないので、化学変化は起こらない。

(3) KBr水溶液 (Br^-) と I_2

酸化力は $Br_2 > I_2$ なので、 I_2 は Br^- を酸化させることはできないので、化学変化は起こらない。

以上より、答えは

化学反応が起こるもの (1)

