イオン反応式・酸化還元反応式　テスト ❷

No(　)　　年　　組　氏名

得点　　/40

10点×4

塩素と硫化水素を反応させた。
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】 **塩素**　①　($2e^- + Cl_2 \rightarrow 2Cl^-$)

還元剤

半反応式

【2】 **硫化水素**　②　($H_2S \rightarrow S + 2H^+ + 2e^-$)

【3】 **イオン反応式**　($Cl_2 + H_2S \rightarrow S + 2HCl$)

← ①+②　左右のe^-を消去する

水素イオンと塩化物イオンは結合→HCl

【4】 **酸化還元反応式**　($Cl_2 + H_2S \rightarrow S + 2HCl$)

省略されているイオンはないため【3】がそのまま酸化還元反応式になる。

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索