



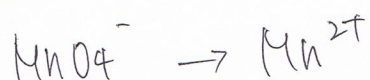
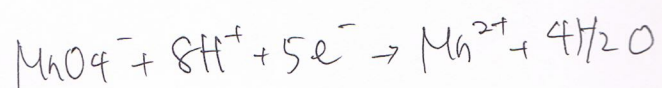
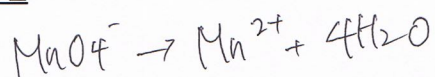
## 1 半反応式の作り方

## POINT!

- STEP1** 酸化剤(還元剤)が何から何になるのかを書く
- STEP2** 両辺について、OとH以外の原子の数を合わせる
- STEP3** 両辺について、O原子の数をH<sub>2</sub>Oを用いて合わせる
- STEP4** 両辺について、H原子の数をH<sup>+</sup>を用いて合わせる
- STEP5** 両辺について、電荷の数をe<sup>-</sup>を用いて合わせる

Gourmet!  
化学のグルメ

例) 過マンガン酸カリウム

**STEP1****STEP4****STEP2****STEP5****STEP3**

04

## 半反応式

酸化・還元