



## 1 化学反応式の係数決定

**POINT!**

**STEP1** 一番分子量(式量)の大きい物質の係数を1とおく

**STEP2** STEP1を係数を1と置いた物質の数が左右を等しくなるように調節する

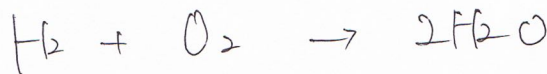
**STEP3** その他の物質の数を揃える

**Gourmet!**  
化学のグルメ

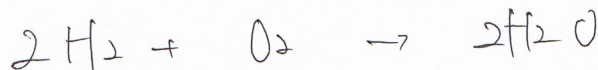
例) 水素と酸素の反応 (水ができる)

**STEP1**

\* 通常1は省略する。

**STEP2**

右でOの数が  
4つ、左でO

**STEP3**

右でHの数が  
4つ、左でH