

# りろんかがく 理論化学ポータル

## 1 導入

このノートは、理論化学の入り口です。

理論化学では、まず物質をどれだけ扱っているかを数え、その粒子どうしがどう結びつくかを見る。さらに量子化学では、電子の状態から結合を読み直し、反応で電子や水素がどう動くかを考えます。

## 2 主要講義

→ [講義 物質量とモル](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/物質量とモル-講義/>

→ [講義 化学反応式と量的関係](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/化学反応式と量的関係-講義/>

→ [講義 気体の法則の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/気体の法則の基本-講義/>

→ [講義 反応速度の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/反応速度の基本-講義/>

→ [講義 化学結合の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/化学結合の基本-講義/>

→ [講義 量子化学ポータル](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/quantum-chemistry/量子化学ポータル-講義/>

→ [講義 酸と塩基の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/酸と塩基の基本-講義/>

→ [講義 緩衝液の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/緩衝液の基本-講義/>

→ [講義 酸塩基滴定の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/酸塩基滴定の基本-講義/>

→ [講義 化学平衡の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/化学平衡の基本-講義/>

→ [講義 酸と塩基平衡の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/酸と塩基平衡の基本-講義/>

→ [講義 溶解度積の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/溶解度積の基本-講義/>

→ [講義 酸化還元の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/酸化還元の基本-講義/>

→ [講義](#) [酸化還元と電池の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/酸化還元と電池の基本-講義/>

→ [講義](#) [電気分解の基本](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/電気分解の基本-講義/>

→ [講義](#) [電気分解とファラデーの法則](#) [lecture](#) [chemistry](#) [theoretical](#)  
<https://study.bem130.com/lecture/chemistry/theoretical/電気分解とファラデーの法則-講義/>

ひとこと

### 3 一言でいうと

- りろんかがく 理論化学の じゅうよう 重要な みかた 見方を、 りょう 量・ けつごう 結合・ りょうしかがく 量子化学・ はんのう 反応の じゅん 順で いりぐち たどるための入口です。  
quantum chemistry