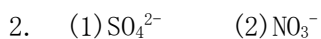


## 15章 問題解答

### 予習



### 演習問題A

#### 15-A1 <解答例>

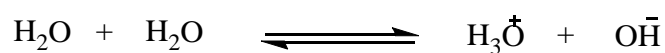
酸は酸っぱさがある。金属と反応して水素を発生する。水素イオンを発生する。  
塩基は触るとぬるぬるする。水酸化物イオンを発生する。

#### 15-A2

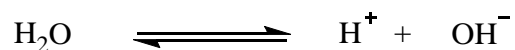


#### 15-A3

オキシニウムイオンの生成で示すと、



オキシニウムイオンを省略すると、

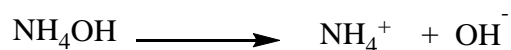
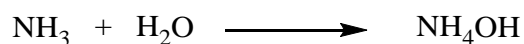


#### 15-A4 <解答例>

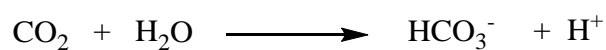
アレニウスの酸塩基の定義では、「水に溶解して、水素イオンを生じる物質が酸であり、水酸化物イオンを生じる物質が塩基である。」

ブレンステッドの定義によると、「酸とは水素イオン（プロトン）を与える物質であり、塩基とは水素イオンを受け取る物質である。」

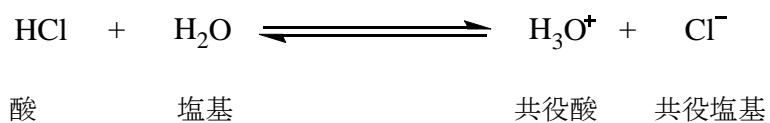
#### 15-A5



#### 15-A6

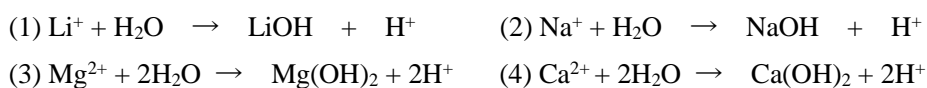


15-A7



### 演習問題 B

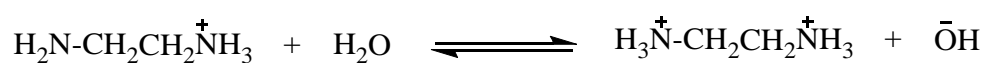
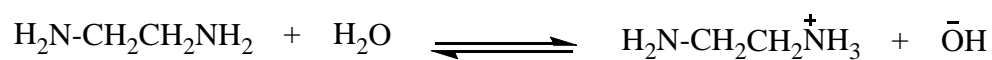
15-B1



15-B2

金属イオンは酸，水は塩基，金属の水酸化物は塩基，水素イオンはオキソニウムイオンとなり酸である。

15-B3



これらをまとめると

