

次の問いに答えなさい。

- (1) 水にとかすと、電離して水素イオンを生じる物質を何というか。
- (2) 塩化水素の電離のようすを、化学式とイオン式を使って表しなさい。
- (3) 塩化水素は、酸か、アルカリか。
- (4) 硫酸は、水溶液中で何と何に電離しているか。イオンの名称を答えなさい。
- (5) 硫酸の電離のようすを、化学式とイオン式を使って表しなさい。
- (6) 硫酸は、酸か、アルカリか。
- (7) 水にとかすと、電離して水酸化物イオンを生じる物質を何というか。
- (8) 水酸化ナトリウムの電離のようすを、化学式とイオン式を使って表しなさい。
- (9) 水酸化ナトリウムは、酸か、アルカリか。
- (10) 水酸化カリウムは、水溶液中で何と何に電離しているか。イオンの名称を答えなさい。
- (11) 水酸化カリウムの電離のようすを、化学式とイオン式を使って表しなさい。
- (12) 水酸化カリウムは、酸か、アルカリか。
- (13) 水溶液の酸性・アルカリ性の強さを表す数値を何というか。
- (14) 次の文章の( )にあてはまる数や語句を答えなさい。  
 (13)の値が( ① )のとき、水溶液は中性である。また、値が(①)より小さいほど( ② )が強く、(①)より大きいほど( ③ )が強い。

(1)	
(2)	
(3)	
(4)	
(5)	
(6)	
(7)	
(8)	
(9)	
(10)	
(11)	
(12)	
(13)	
(14)	①
	②
	③