

(1) 塩に関する次の記述(a)～(e)のうち, 正しいものをすべて選べ。

- (a) NaClは正塩で, 水溶液は中性である。
- (b) NH₄Clは塩基性塩で, 水溶液は塩基性を示す。
- (c) CH₃COONaは正塩で, 水溶液は塩基性を示す。
- (d) KNO₃は正塩で, 水溶液は酸性を示す。
- (e) NaHCO₃は酸性塩で, 水溶液は塩基性を示す。

(18 愛知大)

(2) 炭酸水素ナトリウムが溶けている水溶液に塩酸を加えたところ, 二酸化炭素が発生した。この反応を化学反応式で示せ。

(18 岡山理大)