

1

次の問いに答えよ。

(1) 下の(ア)~(タ)の酸・塩基を化学式で表せ。

(ア) [] (イ) [] (ウ) [] (エ) []
 (オ) [] (カ) [] (キ) [] (ク) []
 (ケ) [] (コ) [] (サ) [] (シ) []
 (ス) [] (セ) [] (ソ) [] (タ) []

(2) (ア)~(タ)の酸・塩基の価数を答えよ。

(ア) [] (イ) [] (ウ) [] (エ) []
 (オ) [] (カ) [] (キ) [] (ク) []
 (ケ) [] (コ) [] (サ) [] (シ) []
 (ス) [] (セ) [] (ソ) [] (タ) []

(3) (ア)~(タ)の酸・塩基を <①強酸・②弱酸・③強塩基・④弱塩基> に分類し、番号で答えよ。

(ア) [] (イ) [] (ウ) [] (エ) []
 (オ) [] (カ) [] (キ) [] (ク) []
 (ケ) [] (コ) [] (サ) [] (シ) []
 (ス) [] (セ) [] (ソ) [] (タ) []

(ア) 塩化水素 (イ) 硝酸 (ウ) 酢酸
 (エ) フッ化水素 (オ) 硫酸 (カ) 硫化水素
 (キ) シュウ酸 (ク) リン酸 (ケ) 水酸化ナトリウム
 (コ) 水酸化カリウム (サ) アンモニア (シ) 水酸化カルシウム
 (ス) 水酸化バリウム (セ) 水酸化鉄(II) (ソ) 水酸化銅(II)
 (タ) 水酸化鉄(III)

解答 (1) (ア) HCl (イ) HNO₃ (ウ) CH₃COOH (エ) HF (オ) H₂SO₄
 (カ) H₂S (キ) H₂C₂O₄ (ク) H₃PO₄ (ケ) NaOH (コ) KOH
 (サ) NH₃ (シ) Ca(OH)₂ (ス) Ba(OH)₂ (セ) Fe(OH)₂
 (ソ) Cu(OH)₂ (タ) Fe(OH)₃

(2) (ア) 一価 (イ) 一価 (ウ) 一価 (エ) 一価 (オ) 二価
 (カ) 二価 (キ) 二価 (ク) 三価 (ケ) 一価 (コ) 一価
 (サ) 一価 (シ) 二価 (ス) 二価 (セ) 二価 (ソ) 二価
 (タ) 三価

(3) (ア) ① (イ) ① (ウ) ② (エ) ② (オ) ①
 (カ) ② (キ) ② (ク) ② (ケ) ③ (コ) ③
 (サ) ④ (シ) ③ (ス) ③ (セ) ④ (ソ) ④ (タ) ④