化学　Ｎｏ．　　（　　）年（　　）組（　　）番（　　）

＜分子量や式量の計算練習＞

次の分子、イオン、物質の分子量や式量を求めよ。原子量は次の値を用いよ。

Ｈ＝1.0　Ｈｅ＝4.0　Ｃ＝12　Ｎ＝14　Ｏ＝16　Ｎａ＝23　Ｍｇ＝24　Ａｌ＝27
Ｓ＝32　Ｃｌ＝35.5　Ｋ＝39　Ｃａ＝40　Ｆｅ＝56　Ｃｕ＝63.5　Ａｇ＝108

① He ＝
② H_2 ＝
③ N_2 ＝
④ O_2 ＝
⑤ Cl_2 ＝
⑥ CO ＝
⑦ HCl ＝
⑧ O_3 ＝
⑨ H_2O ＝
⑩ CO_2 ＝
⑪ NH_3 ＝
⑫ H_2S ＝
⑬ SO_2 ＝
⑭ NO_2 ＝
⑮ CH_4 ＝
⑯ C_2H_6 ＝
⑰ C_3H_8 ＝
⑱ C_2H_4 ＝
⑲ C_2H_2 ＝
⑳ C_6H_6 ＝
㉑ HNO_3 ＝
㉒ H_2SO_4 ＝
㉓ H_2O_2 ＝
㉔ CH_3Cl ＝
㉕ CH_4O ＝
㉖ C_2H_6O ＝
㉗ CH_3COOH ＝
㉘ $C_2H_5OC_2H_5$ ＝
㉙ $(COOH)_2$ ＝
㉚ $C_6H_{12}O_6$ ＝
㉛ $C_{12}H_{22}O_{11}$ ＝
㉜ $CO(NH_2)_2$ ＝
㉝ $C_6H_5NO_2$ ＝
㉞ Na^+ ＝
㉟ Ag^+ ＝
㊱ Cl^- ＝
㊲ Mg^{2+} ＝
㊳ Fe^{2+} ＝
㊴ O^{2-} ＝
㊵ Al^{3+} ＝
㊶ Fe^{3+} ＝
㊷ NH_4^+ ＝
㊸ OH^- ＝
㊹ NO_3^- ＝
㊺ HCO_3^- ＝
㊻ SO_4^{2-} ＝
㊼ CO_3^{2-} ＝
㊽ Fe ＝
㊾ Cu ＝
㊿ $NaCl$ ＝
51 CuO ＝
52 FeS ＝
53 $AgCl$ ＝
54 $NaOH$ ＝
55 $NaClO$ ＝
56 $CaCl_2$ ＝
57 $MgCl_2$ ＝
58 Al_2O_3 ＝
59 Fe_2O_3 ＝
60 $NaNO_3$ ＝
61 KNO_3 ＝
62 $AgNO_3$ ＝
63 $CaCO_3$ ＝
64 $NaHCO_3$ ＝
65 NH_4Cl ＝
66 Na_2CO_3 ＝
67 $Na_2S_2O_3$ ＝
68 $Ca(OH)_2$ ＝
69 $Fe(OH)_3$ ＝
70 $Mg(NO_3)_2$ ＝
71 $Fe(NO_3)_3$ ＝
72 $(NH_4)_2SO_4$ ＝
73 $Al_2(SO_4)_3$ ＝
74 $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ ＝
75 $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ ＝
76 $CaCl(ClO) \cdot H_2O$ ＝
77 $AlK(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ＝
78 $[Ag(NH_3)_2]^+$ ＝
79 $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ ＝
80 $K_4[Fe(CN)_6]$ ＝