1-5：ABCBC

6-10：ADBBC

11-14：CBBD

15：

①氢 H ；②氧 O ；③碳 C ；④硅 Si ；

⑤氯 Cl ；⑥钙 Ca ；⑦锂 Li ；⑧钠 Na ；

⑨钾 K ；⑩镁 Mg ；

⑪二氧化碳 CO2 ；⑫氧化钙 CaO ；⑬硫酸 H2SO4 ；

⑭氯化钠 NaCl ；

16：

(1) Zn+2HCl=ZnCl2+H2↑ ， 置换反应 。

(2 CO2+H2O=H2CO3 ， 化合反应 。

(3) CaCO3CaO+CO2↑ ， 分解反应 。

(4) H2SO4+ BaCl2=BaSO4↓+2HCl ， 复分解反应 。

17：

(1) 碳 ； 一氧化碳 ； 二氧化碳

(2) C+O2CO2

(3) 2CO+O2 2CO2

(4) CO2+H2O=H2CO3

(5) 将气体通入到澄清石灰水中；燃着的木条

18：

(1)胶头滴管

(2) 能 FeCl3+3H2OFe(OH)3(胶体)+3HCl

(3) 硫酸铜溶液无明显现象，氢氧化铁胶体中有一条光亮的通路 丁达尔效应

(4) 产生红褐色沉淀 FeCl3+3NaOH =Fe(OH)3 ↓+3NaCl