**高二化学第19课时《中和滴定1》提升作业答案**

1．D

2．

(1)250 mL容量瓶、 胶头滴管 　(2)碱 (3)锥形瓶内溶液颜色变化 　(4)93.02%

3．

 (1)ADEFH；(2)碱，高锰酸钾能腐蚀橡胶管且通常要酸化；(3)不用指示剂，

因为MnO→Mn2＋时紫色褪去；(4)少，小。

4.

（1）2Mn+5H2C2O4+6H+2Mn2++10CO2↑+8H2O[来源:学科网]

（2）当滴入一滴酸性KMnO4溶液后溶液由无色变为浅紫色，且半分钟内不褪色

（3）1.0×10-4