在以下微粒中：

a. 分子；b. 原子；c. 质子；d. 中子；e. 电子；f. 原子核；g. 离子

（1）能直接构成物质的微粒有（ ）

A. a b g B. b c f C. c d D. b d

（2）下列显示电中性的微粒是（ ）

A. a b c B. b c d C. c d g D. a b d

（3）带正电的微粒是（ ）

A. a d B. b f C. c f D. d g

（4）质量最小的微粒是（ ）

A. b B. f C. g D. e

（5）参加化学反应时，一定发生变化的微粒是（ ）

A. a B. b C. c D. d

（6）在同一原子里数目相等的是（ ）

A. a b B. b c C .c e D. b d

解析：

本题综合考查微观粒子的性质，思考容量大，解题的关键在于把各种微粒性质的异同点搞清楚。（1）能直接构成物质的微粒有分子（如氧气）、原子（如金属铜）和离子（如食盐Na C l）；（2）能保持物质化学性质的微粒当然也包括分子、原子、离子、而 分子只是保持物质化学性质的一种微粒；（3）分子、原子不显电性，而中子本身就不带电；（4）质子和原子核带正电荷，离子有阴离子和阳离子之分，其中阳离子带正电荷；（5）电子和阴离子带负电荷；（6）质量最小的微粒应为电子；（7）化学变化时分子一定要解离成原子，再重新结合成其他物质的分子；（8）原子之所以不带电，是因为带正电的质子与带负电的电子数目相等。

答案：（1）A；（2）D；（3）C；（4）D ；（5）A； （6）C