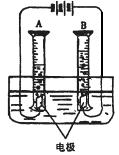
下图表示通电分解水的简易装置。回答下列问题：



（1）与A量筒中的电极相连接的是电池的（ ）极，B量筒中产生的气体是（ ）

A. 负极；氢气 B. 负极；氧气 C. 正极；氢气 D. 正极；氧气

（2）如果用和分别表示A量筒和B量筒中生成气体的体积，则VA∶VB约等于（ ）

A. 1∶2 B. 2∶1 C. 2∶3 D. 3∶2

（3）该实验能证明的结论是（ ）

A. 水是由氢原子和氧原子组成的

B. 水是由水分子构成的

C. 水是由氢元素和氧元素组成的

D. 原子是不可再分的粒子

解析：

本题考查电解水的现象，结论由实验可知与电源正极相连的试管中产生的气体为氧气，与负极相连的试管中产生的气体为氢气，生成氢气与氧气的体积比为2∶1，由图示可知，A连电源负极，B连电源正极，故B中产生氧气，VA∶VB＝2∶1。

答案：（1）B；（2）B；（3）C