【随堂练习】

1.构成氧气和构成液态氧的微粒区别是（ ）

A.质量不相等 B.体积不相等

C.空隙不相等 D.种类不相等

2.固体碘受热升华，下列关于此过程的说法正确的是（ ）

A.碘微粒质量不变 B.碘微粒运动速度不变

C.碘微粒体积变小 D.碘微粒间隔变大

3.下列现象不能用微粒之间有空隙来解释的是 （ ）

A．蔗糖溶解 B.荷花飘香 C.酒精挥发 D.热胀冷缩

4.以下学习、生活经验，不能说明微粒之间有空隙的是 （ ）

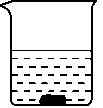
A.打气筒能将气体压缩 B.酒精和水混合后，总体积变小

C.物体有热胀冷缩现象 D.海绵能吸水

5.炎热的夏天，自行车的轮胎内气不能打得太足，否则在热的马路上轮胎易发生爆炸， 这主要是因为（ ）

A.微粒空隙变大 B.微粒数目增加

C.微粒体积变大 D.微粒质量变大

6.如图所示，在一个烧杯中，加入100 mL水，向水中放入一小块冰糖。在容器外壁用铅笔沿液面画一条水平线。请回答以下问题：

(1)糖块放入水中后，会逐渐变小的原因是

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(2)当糖块完全溶解后，液面比所画的水平线\_\_\_\_\_\_\_\_(填“高”或“低”)，此现象说明了\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(3)糖水是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(填“纯净物”或“混合物”)。