红磷燃烧除需要氧气外，

（1）还需满足的条件是（ ）

A. 温度达到红磷的着火点

B. 有足够大的空间

C. 在集气瓶中反应

D. 以上都需要

（2）该反应的化学方程式为（ ）

A. P＋O2＝P2O5

B. P＋O2P2O5



C. 2P＋O2P2O5



D. 4P＋5O22P2O5



（3）用红磷做“测定空气里氧气含量”的实验时，若红磷的量不足，所测得氧气的体积分数（ ）

A. 偏大 B. 偏小 C. 不变 D. 无法判断

解析：

燃烧的条件：物质是可燃物；与空气或氧气接触；温度达到可燃物的着火点。测定空气中氧气的含量的原理是利用可燃物与氧气反应，且充分消耗氧气，产生气压差，用液体补充消耗的氧气的体积，从而确定空气中氧气的体积分数。若可燃物不足，则产生的气压差小，则进入的溶液的体积也小，实验结果就偏小。

答案：（1）A；（2）D；（3）B