****实验原理分析（1）——**拓展提升任务参考答案**

1．（1）温度达到着火点是燃烧的条件之一

（2）白磷露出水面前不燃烧，露出水面后燃烧

2．（1）铜片上的白磷燃烧，红磷不燃烧

（2）氧气

3．（1）可燃物燃烧需要与氧气接触

（2）白磷燃烧消耗试管内氧气，燃烧后温度也逐渐降低，使试管内压强减小

4．（1）导热

（2）烧杯中的水倒吸入瓶中，瓶中液面上升至瓶中气体体积的1/5

（3）温度达到着火点，理由是加热铜丝，一段时间后，白磷燃烧。（氧气达到一定浓度，理由是白磷燃烧一段时间后熄灭。）

5．（1）H2O + CO2 === H2CO3

（2）第一种：③比①先变红 第二种：矮蜡烛先熄灭，高蜡烛后熄灭

6．（1）B

（2）验证与氧气接触是可燃物燃烧的条件之一

（3）B中白磷燃烧，C中白磷不燃烧或B中白磷燃烧，A中红磷不燃烧

7．（1）（取下试管）将燃着的木条伸入试管中，木条燃烧更旺，证明是O2

 （2）火柴（自左向右依次）燃烧；温度达到着火点是可燃物燃烧的条件之一

8. （1）高锰酸钾在水中的溶解性比在汽油中的好

 （2）比较高锰酸钾和碘在汽油中的溶解情况

9．（1）比较高锰酸钾在水和汽油中的溶解情况

（2）硝酸钾的溶解能力随温度升高而增大

10.（1）温度

（2）溶剂的种类是影响物质溶解性的因素

11．（1）不饱和

（2）B和E

（3）在20℃，10mL（或相同体积）溶剂中，食盐在水中的溶解性比在酒精中好