石景山区 2018-2019 学年第一学期初三期末

化学试卷答案及评分参考

2019. 1

第一部分　选择题

（每空 1 分，共 12 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	B	C	A	B	A	C	A	D	B	C	D	D

第二部分　非选择题

（每空 1 分，共 33 分）

13．13-A：钾　　13-B：氮气

14．（1）化合物　　（2）物理

15．（1）CO_2 和 H_2O　　（2）6:1:8　　（3）CO_2 和 H_2O

16．（1）CO_2　　（2）大力节能，大力发展新能源和可再生能源

（3）60%至 65%　　（4）太阳能　（或地热能或氢能等）

（5）ABC

17．（1）$CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2\uparrow$

（2）+4　　（3）ABCD

18．（1）天然气和水蒸气　　（2）2800

19．（1）$2H_2O_2 \xlongequal{MnO_2} 2H_2O + O_2\uparrow$

（2）铁丝剧烈燃烧，火星四射，放出热量，有黑色固体生成

20．（1）澄清石灰水变浑浊　　（2）B D

21．（1）$4P + 5O_2 \xlongequal{点燃} 2P_2O_5$

（2）C　反应生成的二氧化碳逸到空气中，测得反应后质量不包括二氧化碳的质量

22．（1）分子在不断运动　　（2）A 处纸条不变色，B 处紫色石蕊溶液变红

23．（1）通氧气前白磷不燃烧，通氧气后白磷燃烧

（2）温度未达到红磷的着火点

24．（1）白色浑浊不是由于溶液温度升高使 $Ca(OH)_2$ 析出导致的

（2）不饱和

（3）实验 2，烧杯中溶液体积几乎无明显变化，溶液中明显出现白色浑浊

（4）验证出现白色浑浊与石墨电极有关（或验证正极产生的氧气能否与电极反应）

（5）稀硫酸

（6）通电时，产生的氧气与石墨反应生成 CO_2，CO_2 和 $Ca(OH)_2$ 反应生成难溶于水的白色碳酸钙

官方微信公众号：BJ_zkao　咨询热线：010-5334 9764
官方网站：www.zgkao.com　微信客服：zgkao2018