

化学试题答案






第一部分 选择题（每小题只有一个选项符合题意，共 12 个小题，每小题 1 分，共 12 分）

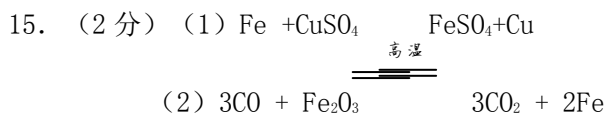
题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	A	D	B	D	C	D	B	B	C	C	C	C

第二部分 非选择题（共 11 个小题，共 33 分）说明：每空 1 分。其他合理答案均可给分。

13. （1 分）请从 13-A 或 13-B 两题中任选一个作答，若两题均作答，按 13-A 计分。

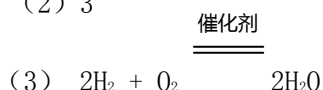
13-A 补齐物质与其用途的连线	13-B 补齐物质与其俗称的连线
  	<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px;">氧化钙</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px;">氢氧化钠</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px;">碳酸钠</div> </div>
<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;">干燥剂</div> <div style="text-align: center;">医疗急救</div> <div style="text-align: center;">调味品</div> </div>	<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;">纯碱</div> <div style="text-align: center;">生石灰</div> <div style="text-align: center;">火碱</div> </div>

14. （2 分）（1）CO、NO 和 CO₂ （2）22:7 或 88:28



16. （5 分）（1）车用

（2）3

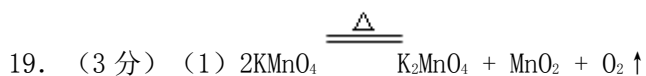


以铂族贵金属作电催化剂，燃料净化程度要求高，并且只能用热水回收余热，所以并未广泛应用。

（4）ACD

17. （2 分）（1）S （2）化合

18. （2 分）（1）
$$2\text{HCl} + \text{Ba}(\text{OH})_2 = \text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$$
 （2）过滤



（2）CO₂ 密度比空气大

（3）剧烈燃烧、火星四射、放出大量的热，生成黑色固体。

20. (2分)

20-A	20-B
(1) ③①②	(1) ⑤④③
(2) 防止局部过热导致液滴飞溅	(2) 加速溶解

21. (3分) (1) 高锰酸钾在水中的溶解性比在汽油中的好

(2) 16g

(3) a、c 无现象，b 比 d 先变红

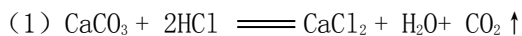
22. (3分) (1) 向氢氧化钙溶液中先滴加酚酞溶液

(2) 有白色沉淀产生



23. (2分) (1) ①中 b 燃烧，②中 b 不燃烧 (2) ABC

24. (6分)



(2) 增大接触面积，加快溶解速率，充分溶解

(3) 蛋壳中部分 CaCO_3 逐渐反应溶解，溶液中离子浓度增大；溶质溶解接近饱和，离子浓度则基本不变

(4) 打开开关，拉动（或“推动”也可）注射器活塞，松开后，活塞回到原位，说明气密性良好（类似合理答案均给分）

(5) 碳酸盐与盐酸反应产生了 CO_2 气体，使瓶内压强增大

(6) 对比

