

2021 年河南省普通高中招生考试试卷

化学参考答案

一、选择题

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
答案	C	A	A	B	B	C	D	D	A	B	A	B	D	C

二、填空题

15、N₂; O

16、(C₆H₁₀O₅)_n; 氮肥

17、HCl+NaOH=NaCl+H₂O; Na⁺、Cl⁻; H⁺+OH⁻=H₂O 或 H⁺与 OH⁻反应生成 H₂O

18、过滤; BaCl₂; 除去溶液中过量的 NaOH 和 Na₂CO₃

19、(1) 2H₂+O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2H₂O; Zn+H₂SO₄=ZnSO₄+H₂↑

(2) C₂H₈N₂

20、Fe₂O₃; 2NaOH+FeCl₂=Fe(OH)₂↓+2NaCl; 2FeCl₃+Fe=3FeCl₂

三、简答题

21、(1) 分子在不停的做无规则运动, 温度越高, 分子运动速率越快

(2) 分子间有间隔, 压强越大, 分子之间间隔越小

22、(1) 2H₂O₂ $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2H₂O+O₂↑

(2) 温度达到可燃物的着火点

23、(1) 3.0g

(2) 漏斗

(3) 会使量取的水的量偏小, 溶质质量分数偏大

24、(1) Mg+H₂SO₄=MgSO₄+H₂↑ 或 2Al+3H₂SO₄=Al₂(SO₄)₃+3H₂↑

(2) 把 Cu 和 Ag 固体进行分离

(3) Zn+Cu(NO₃)₂=Zn(NO₃)₂+Cu

四、综合应用题

25、(1) 

(2) d

(3) ①当用弹簧夹加紧橡皮管时，继续产生的气体导致压强变大，液体被压回长颈漏斗，固液分离，反应停止。



③D 中干燥紫色石蕊试纸不变红，E 中湿润的紫色石蕊试纸变红

(4) ①紫色石蕊（或 Zn）

②错误，加入过量的 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ；改正：取少量的待测液，加入足量的 CaCl_2 溶液，看有白色沉淀生成，反应后静置取上层清液滴加无色酚酞，若溶液变红，则溶液中含有 Na_2CO_3 和 NaOH 。

(5) 解：设需要石灰石的质量为 X



100

44

$X \times 80\%$

$(440 \times 1.964) \text{ g}$

则： $x = 24.55 \text{ g}$

答：需要这种石灰石的质量为 24.55g。



牛家长
niujiazhong.com



牛家长助手

识别二维码添加好友
发送“九年级”即可进群

考试真题 政策解读 家长互聊