

2022年秋季学期学生综合素养阶段性评价

九年级化学答案

第 I 卷 (选择题,共 45 分)

一、选择题(本大题共 20 个小题,其中第 1~15 题,每小题 2 分,第 16~20 小题,每小题 3 分,共 45 分。

每小题只有 1 个选项符合题意,多选、错选或不选均不得分。请将符合题意的选项的序号填涂在答题卡相应的位置上)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	D	B	D	C	C	A	B	A	B	B
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	A	D	C	D	A	C	C	C	B	C

第 II 卷 (非选择题,共 55 分)

二、填空与简答(本大题包含 5 个小题,化学方程式每空 2 分,其余每空 1 分,共 32 分)

21.(6分)

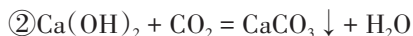
(1)He (2)2Fe²⁺ (3)5Mg (4)3CO (5)H₂ (6) $\overset{+5}{\text{P}}_2\text{O}_5$

22.(7分)

(1)将下列物质和对应的用途连线:

物质	用途
金刚石	作电极
石墨	制作霓虹灯
稀有气体	裁玻璃

(2)①紫色纸花变红色



③不燃烧,也不支持燃烧;密度比空气大

23.(6分)

(1)天然气 太阳能(合理答案均可) (2)A

(3)AC (4) $2\text{C}_4\text{H}_{10} + 13\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 8\text{CO}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$

24.(9分)

(1)氢气(或者 H₂) 氢元素和氧元素 $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$

(2)肥皂水 煮沸 吸附色素和异味

(3)①没有用玻璃棒引流

②漏斗下端未紧靠烧杯内壁(或者滤纸边缘高于漏斗边缘)

25.(4分)

(1) O_2

(2) NO

(3) $2NO + O_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} 2NO_2$ (或者 $2NO + O_2 = 2NO_2$)

三、实验与探究(本大题共2个小题,化学方程式每空2分,其余每空1分,共17分)

26.(10分)

(1)长颈漏斗

(2)AD(或者 AE) 在试管口塞一团棉花 $2KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$

(3)e f

(4) $C \quad CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$

27.(7分)

【猜想与假设】猜想3:同时含有CO和CO₂

【实验探究】(1)CO₂

(2)红色 变浑浊 $CuO + CO \xrightarrow{\Delta} Cu + CO_2$

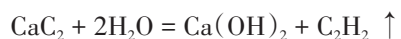
(3)处理尾气,防止空气污染

四、分析与计算(本大题共1个小题,共6分)

28.(6分)

(1)13(2分)

(2)解:设参加反应的碳化钙的质量为 x 。



64 26

x 13g

$$\frac{64}{x} = \frac{26}{13g}$$

$$x = 32g$$

答:参加反应的碳化钙的质量为32g。