



燕山 2021-2022 学年第一学期九年级期末质量监测
化学参考答案

选择题（每小题 1 分，共 25 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9
答案	A	D	A	D	B	C	D	A	D
题号	10	11	12	13	14	15	16	17	18
答案	B	A	B	B	B	C	D	A	B
题号	19	20	21	22	23	24	25		
答案	D	D	B	D	A	C	A		

26. (3 分) (1) 2 (2) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$ (3) 煮沸

27. (1) 温室效应增强，全球气候变暖 (2) 石油

(3) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (4) C

28. 碳 碳原子排列方式不同

29. (1) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{光照}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ (2) BC

30. (1) 21 (2) 27 (3) 温度、压强（压力） (4) 样品 2 (5) AC

31. (1) 3:4 (2) $\text{CO} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{活性炭}} \text{COCl}_2$

32. (1) 物理变化 (2) -3（负 3） (3) 4 (4) 略（两球必须挨着）

33. (1) 集气瓶 (2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ A

(3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} == \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (4) D

(5) 氧气、二氧化碳的密度都比空气的密度大

34. (1) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$ (2) 40

(3) 实验一中水下白磷不燃烧，实验二中水下白磷燃烧

或者：实验一中水下白磷不燃烧，铜片上白磷燃烧。

35. (1) ① 喷水的那一半小花变红色，没喷水的那一半小纸花不变红

② $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} == \text{H}_2\text{CO}_3$ (2) 变红的那一半小纸花又变为紫色

36. 现象：乙中溶液由无色变为红色

结论：分子是不断运动的；氨水能使酚酞变红；氨水有挥发性（合理即可）

37. (1) ① 呼出气体 ② 化学 ③ $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 == \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

(2) 比较空气和呼出气体中氧气的含量 (3) 干（燥）、冷 (4) CD

解：设产生二氧化碳的质量为 x

38. $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
2×56 3×44

11.2 X (1 分)

$\frac{112}{11.2} = \frac{132}{x}$ (1 分) X =13.2 (1 分) 答：略