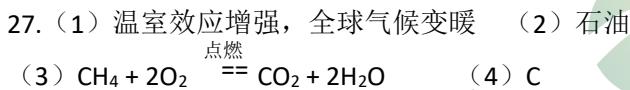




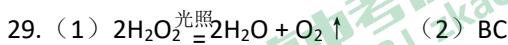
燕山 2021-2022 学年第一学期九年级期末质量监测
化学参考答案

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		



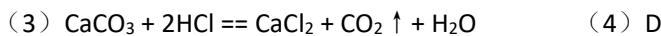
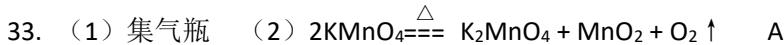
28. 碳 碳原子排列方式不同



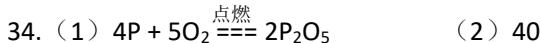
30. (1) 21 (2) 27 (3) 温度、压强(压力) (4) 样品 2 (5) AC



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



(5) 氧气、二氧化碳的密度都比空气的密度大



(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



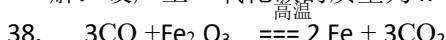
36. 现象：乙中溶液由无色变为红色

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



$$2 \times 56 \quad 3 \times 44$$

$$11.2 \quad x \quad (1 \text{ 分})$$

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