

东方中学 2022-2023 学年第一学期期末考试
九年级化学试题答题纸

本试卷满分为 100 分，考试时间为 60 分钟

姓名：_____ 班级：_____ 分数：_____

一、选择题（每空 2 分，共 50 分）

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

二、填空题（每空 1 分，共 32 分）

26. (1) 5Cl₂; (2) 2Cl⁻; (3) Ne; (4) 2H; (5) Al₂O₃.
27. (1) ① B; ② A; ③ C; ④ D.
- (2) 天然气; 不可再生; (3) 减小; (4) 乳化; (5) <.
28. (1) 水分子; (2) B; (3) ① 8; ② 得到; AlCl₃.
29. (1) A; (2) 排列方式.
- (3) 分子; (4) 常温下, 碳的化学性质不活泼 (稳定).
30. (1) 发出白光; 氧气浓度不同; (2) 2H₂O → 2H₂↑ O₂↑.
- (3) 带火星的木条 (燃着的木条).
- (4) CO₂ 密度大于空气, CO₂ 不可燃也不助燃.

31. (1) CaCl₂; (2) 灭火.

- (3) CH₄ + 2O₂ 点燃 CO₂ + 2H₂O; (4) 分解.

三、实验题（每空 1 分，共 13 分）

32. (1) 是; 隔热.

- (2) 变红; CO₂ + H₂O = H₂CO₃.

- (3) 温度要达到可燃物的着火点.

- (4) 溶剂种类.

33. (1) 2KClO₃ MnO₂ 2KCl + 3O₂↑; A.

- (2) 2H₂O MnO₂ 2H₂O + O₂↑; 控制化学反应速率.

- (3) A.

- (4) 火星四射, 生成黑色固体; 防止高温生成物溅落炸裂集气瓶.

四、计算题（5 分）

34. (1) 4.4 g.

- (2) 解: 设 HCl 的质量为 x



$$\begin{array}{rcl} 100 & & 44 \\ \text{g} & & \text{g} \\ \frac{100}{x} = \frac{44}{4.4\text{g}} & & \\ x = 7.3\text{g} & & \end{array}$$

$$\text{HCl}\% = \frac{7.3\text{g}}{100\text{g}} \times 100\% = 7.3\%$$

答: 所用稀盐酸的溶质质量分数为 7.3%.

