

2022至2019年八年级下册期中考试化学考试完整版（山东省东营市垦利区）

1. 选择题

既能表示一个原子，又能表示一种元素，还能表示一种物质的符号是（ ）

- A. H_2 B. O C. H_2O D. He

2. 选择题

FeS_2 常用于在接触法制硫酸过程中产生 CO_2 ，其化学方程式为： $4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{X} + 8\text{SO}_2$ ，则X的化学式为（ ）

- A. FeO B. Fe_2O_3 C. Fe_3O_4 D. FeSO_4

3. 选择题

在 $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$ 的反应中，P、 O_2 、 P_2O_5 的质量比为（ ）

- A. 4: 5: 2 B. 7: 4: 11 C. 31: 32: 142 D. 124: 160: 284

4. 选择题

下列化学方程式书写正确的是（ ）

- A. $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{P}_2\text{O}_5$ B. $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3$
C. $\text{Cu} + \text{AgNO}_3 = \text{CuNO}_3 + \text{Ag}$ D. $\text{Mg} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$

5. 选择题

下列对应的化学方程式书写完全正确的是

- A. 用澄清的石灰水检验二氧化碳气体： $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
B. 用水的电解实验测定水的组成： $2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
C. 在密闭容器中燃烧镁条验证质量守恒定律： $\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{MgO}_2$
D. 用胃舒平(主要成分为氢氧化铝)治疗胃酸过多： $\text{HCl} + \text{Al}(\text{OH})_3 = \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$

6. 选择题

将宏观、微观及化学符号联系在一起是化学学科的特点。某化学反应微观示意图如图所示，下列叙述正确的是



- A. 反应前后各元素化合价不变
B. 该化学变化中发生改变的微粒是原子
C. 该反应不符合质量守恒定律
D. 参加反应的 CO_2 和 H_2 分子个数比为1:3

7. 选择题

丙烷（分子式为 C_3H_8 ）燃烧的化学方程式为： $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} x\text{CO}_2 + y\text{H}_2\text{O}$ ，其中x、y分别为

- A、3 4 B、3 8 C、1 3 D、1 5