

全国2022年九年级化学下半期课时练习在线答题

1. 选择题

中国诗词既蕴含人文思想，又焕发理性光辉。对下列划线部分的化学解释不合理的是（ ）

- A. 花气袭人知骤暖，喜鹊穿树喜新晴 - 温度高分子运动加快
- B. 何意百炼钢，化为绕指柔 - 生铁经不断煅烧捶打氧化，降低碳的含量，变成钢
- C. 千锤万凿出深山，烈火焚烧若等闲 - 煅烧石灰石，不发生化学变化
- D. 美人首饰侯王印，尽是沙中浪底来 - 金的性质稳定，在自然界中以单质形态存在

2. 选择题

将两种金属X和Y分别放入硫酸铜溶液中，X表面无现象，Y的表面有红色固体析出，则三种金属活动性由强到弱的顺序是（ ）

- A. Y、Cu、X B. X、Y、Cu C. X、Cu、Y D. Y、X、Cu

3. 选择题

下列实验现象的描述正确的是（ ）

- A. 碳在氧气中燃烧发出白光，产生白烟
- B. 铁丝在氧气中燃烧火星四射，生成黑色固体
- C. 将铁丝伸入稀盐酸中，溶液变成黄色
- D. 铝丝伸入硫酸铜溶液中，铝的表面有铜析出

4. 选择题

向 AgNO_3 、 $\text{Cu(NO}_3)_2$ 的混合溶液中加入一定量的铁粉，充分反应后过滤，再向滤渣中加入稀盐酸，发现有气泡产生，则滤渣中含有的物质是（ ）

- A. Fe B. Ag、Cu C. Fe、Ag D. Ag、Cu、Fe

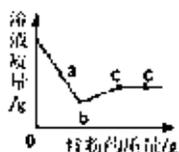
5.

下列关于金属材料的说法中正确的是

- A. 铝制品表面应常用钢刷擦洗
- B. 可用铁桶盛装农药波尔多液
- C. 焊锡（锡铅合金）的熔点低，常用来焊接金属
- D. 钢因为比生铁的含碳量高，所以应用范围更广

6. 选择题

向一定量硝酸银和硝酸铜的混合溶液中加入锌粉，所得溶液的质量与加入锌粉的质量关系如图所示。下列说法正确的是（ ）



- A. a点所得溶液中的溶质是硝酸铜、硝酸锌
- B. 向b点所得固体中加入盐酸有气泡产生
- C. c点所得固体为银和铜
- D. d点所得溶液中溶质一定有硝酸锌，可能有硝酸铜

7. 选择题

有X、Y、Z三种金属，X在常温下就能与氧气反应，Y、Z在常温下几乎不与氧气反应；如果把