# （五四学制）化学九年级全册第一单元课题2金属的化学性质学案

来源：网络 作者：寂静之音 更新时间：2024-09-12

*（金属的化学性质）一、教学目标：1、知道铁、铝、铜等常见金属与氧气的反应。2、初步认识常见金属与盐酸、硫酸的置换反应二、温故互查：铁的合金包括\_\_\_\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_\_\_\_\_。三、设问导读：阅读课本9页到11页的内容完成下列问题：1、金...*

（金属的化学性质）

一、教学目标：1、知道铁、铝、铜等常见金属与氧气的反应。

2、初步认识常见金属与盐酸、硫酸的置换反应

二、温故互查：铁的合金包括\_\_\_\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

三、设问导读：

阅读课本9页到11页的内容完成下列问题：

1、金属与氧气的反应：

实验

现象

反应的化学方程式

活泼性比较

铁丝在氧气中燃烧

镁在空气中燃烧

思考：收藏家收藏的清末铝制品，至今保存仍十分完好，该艺术品不易锈损的主要原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_有关的化学方程\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

分析“真金不怕火炼”蕴含的科学原理\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.2、金属的活动性顺序

A组

金属与稀盐酸反应

金属与稀盐酸

现象

反应的化学方程式

镁与稀盐酸

锌与稀盐酸

铁与稀盐酸

铜与稀盐酸

B组

金属与稀硫酸的反应

金属与稀硫酸

现象

反应的化学方程式

镁与稀硫酸

锌与稀硫酸

铁与稀硫酸

铜与稀盐酸

四、测评练习

1、★人类开发利用金属单质的年代与金属活动性顺序有着某种联系，因此，人类开发利用金属的年代最迟的金属是（）

A.铜

B.铁

C.铝

D.金

2、★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Y和Z分别放入稀硫酸中，Y溶解并产生氢气，Z不反应。根据以上实验事实判断，X、Y、Z三种金属的活动性由强到弱的顺序正确的是（）

A、X

Z

Y

B、X

Y

Z

C、Y

Z

X

D、Z

Y

X3、★下列物质，不能由金属单质和盐酸直接反应生成的是（）

A.FeCl3

B.ZnCl2

C.MgCl2

D.FeCl2

五、拓展延伸：

3.★★将质量相等的A、B、C三种金属，同时分别放入三份溶质质量分数相同且足量的稀盐酸中，反应生成H2的质量与反应时间的关系如图所示。根据图中所提供的信息得出的结论正确的是。(已知：A、B、C在生成物中均为+2价)

A．放出H2的质量是A＞B＞C

B．金属活动性顺序是A＞B＞C

C．反应速率最大的是A

D．相对原子质量是C＞B＞A4、★★把一根洁净的铁钉放入稀硫酸中，下列叙述正确的是（）

①在铁钉表面产生气泡

②溶液由无色逐渐变为浅绿色

③铁钉的质量增加

④溶液的质量减轻

A.②③

B.①②③

C.①②④

D.①②

六、课后反思

本DOCX文档由 www.zciku.com/中词库网 生成，海量范文文档任你选，，为你的工作锦上添花,祝你一臂之力！