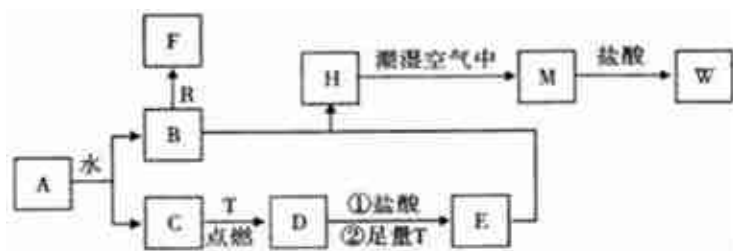


2022宁夏高一上学期人教版(2019)高中化学月考试卷

1.

已知A为淡黄色固体，R和T是两种生活中常见的金属单质，C、F是无色无味的气体。



(1)物质A的化学式为____，D化学式为____，W的化学式为____；

(2)B与R反应生成F的离子反应式为____；

(3)A与CO₂反应的化学反应方程式为____；

(4)H转化为M的化学反应方程式为____；

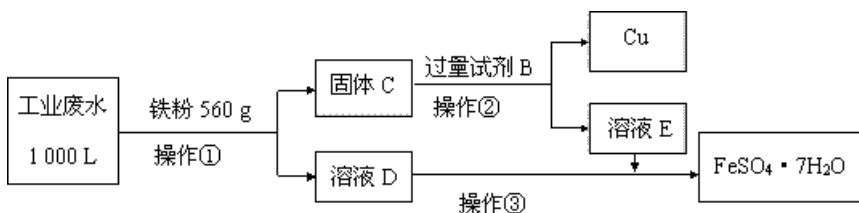
2.

经检测某工厂的酸性废水中所含离子及其浓度如下表所示：

离子	Fe ³⁺	Cu ²⁺	SO ₄ ²⁻	Na ⁺	H ⁺
浓度/(mol/L)	2×10 ⁻³	1×10 ⁻³	1×10 ⁻²	2×10 ⁻³	

(1) c(H⁺)=____mol/L。

(2) 为了减少污染并变废为宝，工程师们设计了如下流程，回收铜和绿矾(FeSO₄·7H₂O)。



① 工业废水中加入铁粉后，反应的离子方程式为：

Fe + Cu²⁺ = Fe²⁺ + Cu、____、____。

② 试剂B是____。