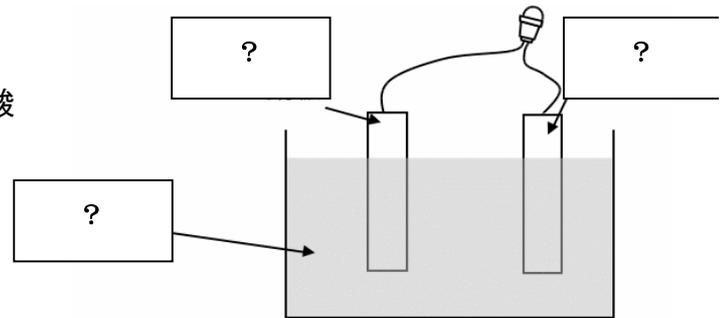


## 【曲がる亜鉛鉄道で化学電池マスター】

～電池とイオン～

目標) 右のような装置をつくる時に、電球が光る組み合わせとして正しいものを全て選べ。また陰極になるものを書け。

- ① 銅、亜鉛、食塩水
- ② マグネシウム、マグネシウム、塩酸
- ③ 鉄、亜鉛、エタノール
- ④ 銅、鉄、石灰水
- ⑤ 銅、銅、水酸化ナトリウム
- ⑥ 銅、マグネシウム、砂糖水



A. \_\_\_\_\_

基礎)

- (1) 電解質水溶液に2種類の金属を入れると( )ができる。
- (2) 化学電池…( エネルギー)を( エネルギー)に変える仕組み。
- (3) 銅板と亜鉛板を入れると、銅板が( 極)になり、亜鉛板が( 極)になる。

☆ポイント☆陽極陰極の判別方法

### 【 曲がる亜鉛鉄道 】

陰極になりやすい ← Mg      Al      Zn      Fe      Cu → 陽極になりやすい

- (4) 塩酸に亜鉛板を2つ入れると( 流れる ・ 流れない )。
- (5) 食塩水、塩酸、エタノール、石灰水、水酸化ナトリウム、砂糖水のうち、化学電池の水溶液に用いると電流が流れないものを全て選べ。

A. \_\_\_\_\_

練習) 右の実験について答えなさい。

- (1) 右の実験では電球は光るか光らないか?
- (2) 銅板と亜鉛板のどちらが陽極になるか?
- (3) 溶けだすのは銅板と亜鉛板のどちらか?
- (4) 塩酸を砂糖水に変えると電球は光るか? 光らないか?

