

電子オルゴールの実験

①下の図のように電流が流れる水溶液に2種類の金属板を入れ+極と-極の関係調べた。

食塩水

Na ナトリウム板

Mg マグネシウム板

Al アルミニウム板

Zn 亜鉛板

Fe 鉄板

Cu 銅板

Ag 銀板

← 一極になりやすい ↑ ↓ +極になりやすい →

一極	+極	一極	+極	一極	+極	一極	+極	一極	+極	一極	+極
Na	Mg	Mg	Al	Al	Zn	Zn	Fe	Fe	Cu	Cu	Ag
	Al		Zn		Fe		Cu		Ag		
	Zn		Fe		Cu		Ag				
	Fe		Cu		Ag						
	Cu		Ag								
	Ag										

イ 電子オルゴールは、 _____。

鳴る場合 イオン化傾向 鳴らない場合

ナ・マ・ア・亜・鉄・銅・銀

ウ

	一極	+極
エ	一極	+極
オ	一極	+極

電子オルゴールは鳴る

カ

	+極	一極
キ	+極	一極
ク	+極	一極

電子オルゴールは鳴らない

つなぎ方を逆にする!

ケ

	シ
コ	
サ	

電子オルゴールは鳴らない

ス

一極	+極	オルゴールの鳴り方
セ		
ソ		