

(4) 金属板 A は 十極か、一極か。 (十極)

(5) 金属板 A が 銅の時、金属板 B は 次のア~ウのどれか。

ア 銅 イ 銀 ウ 亜鉛

(ウ)

(6) 金属板 A が 亜鉛の時、金属板 B は 次のア~ウのどれか。

ア 亜鉛 イ 銅 ウ マグネシウム

(ウ)

(7) 金属板 B ではどのような変化が起きているか。簡単に説明しなさい。

(金属が溶け出してイオンになり、金属板 B には電子がたまる。)

④ 右図のように、水の電気分解 (実験 A) を行った後、電源装置のかわりに豆電球を取りつけたところ (実験 B)、電流を取り出すことができた。

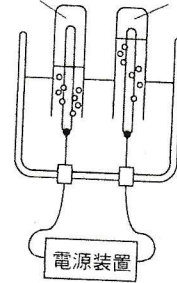
(1) 実験 A で発生した水素と酸素の体積比を最も簡単な整数で表しなさい。

水素 : 酸素 = (2) : (1)

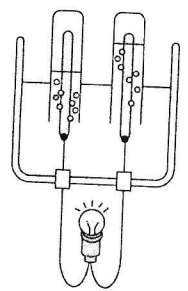
【実験 A】

水素

酸素



【実験 B】



(2) 実験 B のような装置を何というか。

また、この時使われている化学変化を化学反応式を使って表しなさい。

装置 (燃料電池)

化学反応式 ($2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$)