



- ①電源の+極とつなぐ電極は、何極か。----- 陽極
- ②電源の-極とつなぐ電極は、何極か。----- 陰極
- ③水を熱したときに起こる変化は何変化か。----- 状態変化  
水は水の小さな粒の水蒸気になるだけで水に変わらない。
- ④水に水酸化ナトリウムを溶かしたのは----- 純粋な水は電流が流れない性質があるため電流を流しやすくするため  
 なぜか。
- ⑤それぞれの極から発生した気体は水にとけやすいか。----- とげにくい  
水にとげにくいので水の中で集めることができる。
- ⑥陽極 (+極) には何の気体が発生したか。----- 酸素: 二酸化マンガんにうすい過酸化水素水を加えると発生する  
 またその気体の作り方を書け。
- ⑦陰極 (-極) には何の気体が発生したか。----- 水素: うすい塩酸に亜鉛または鉄を入れると発生する  
 またその気体の発生方法を書け。
- ⑧多く発生した気体は何か----- 水素
- ⑨酸素と水素の発生する気体の比をもっとも簡単な比で表せ。----- 1 : 2
- 酸素分子 1 個に対して水素分子 2 個ができるということ!
- 水素 : 酸素  
2 : 1 注意
- ⑩⑥や⑦の物質は、それ以上のほかの物質に分解できるか。----- できない
- ⑪電圧が大きいほど発生する気体の量はどうか ----- 多くなる
- ⑫物質そのものが変化して別の種類の物質ができる変化を----- 化学変化  
 何というか。
- ⑬1種類の物質から、何種類かの別の物質ができる⑫を何----- 分解  
 というか。
- ⑭この実験のように電流によって物質を分解することを何----- 電気分解  
 というか。