|  |  |
| --- | --- |
| C:\Users\t14\Desktop\img-X12104226-0001 - コピー (2).jpg酸  C:\Users\t14\Desktop\img-X12104226-0001.jpg | C:\Users\t14\Desktop\img-X12104226-0001 - コピー.jpgC:\Users\t14\Desktop\img-X12104226-0001 - コピー (3).jpgアルカリ |
| 水素が発生する理由  C:\Users\t14\Desktop\img-X12104226-0001 - コピー (3) - コピー.jpg　水素イオンと金属の反応　　　　　マグネシウム原子Mgが　　　練習問題  電子を２個放出してマグ　　　　亜鉛と硫酸の場合はどうなりますか？  ネシウムイオンMg２＋に  なる。この２個の電子を  水素イオンH＋が受け取  って水素原子Hになり、  ２個の水素原子が結びつ  いて水素分子H2となっ  て気体の水素が発生して  いる。 | |

