|  |  |
| --- | --- |
| 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。 |

