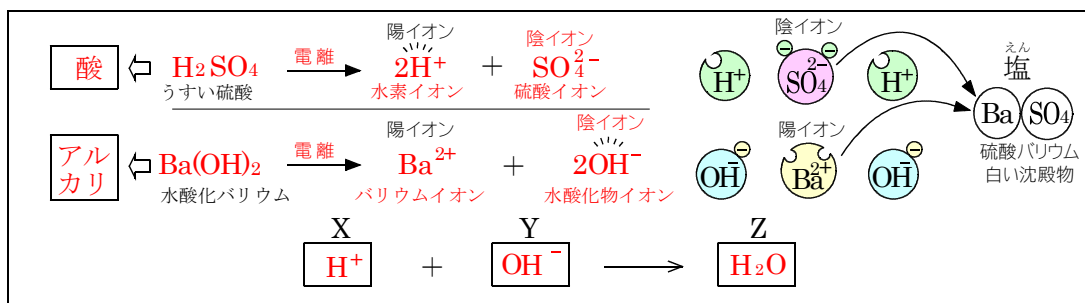


6

(ア) [実験1]より、うすい硫酸は、硫酸が電離して生じる陽イオン( X )により酸性を示し、うすい水酸化バリウム水溶液は、水酸化バリウムが電離して生じる陰イオン( Y )によりアルカリ性を示したことがわかる。[実験2]より( X )と( Y )は次のように反応して、たがいの性質を打ち消し合い( Z )を生じたと考えられる。



(イ) うすい硫酸の中にマグネシウムリボンを入れると、つまり

酸性の液体の中に金属を加えると水素を発生する。→A, Bでは水素が発生!

ア.空気よりも軽い気体である。

答 4. エ.酸素と混じり合った状態で火がつくと、爆発して燃えることがある。