

与えられた時間を有効に使い、学習スタイルを確立しよう！！

まず、NHKの動画を見てね！！（下記と同じリンクを中山中学校のホームページにも載せています）

「水溶液とイオン」 https://www.nhk.or.jp/rika/10min_rika1/?das_id=D0005110118_00000

タイトル【電池のしくみ】

教科書 p.20~21

重要

原子は本来電子を帯びていない状態にあるが、電子を失ったり、受け取ったりすること

で電気を帯びるようになる。このように、原子が電気を帯びたものを（ア）

という。

代表的なイオン

陽イオン						陰イオン			
水素 イオン	ナトリウム イオン	カリウム イオン	銅 イオン	亜鉛 イオン	マグネ シウム イオン	塩化物 イオン	水酸化物 イオン	硫酸 イオン	硝酸 イオン
イ	ウ	エ	オ	カ	キ	ク	ケ	コ	サ

教科書 p.30

重要

○化学変化によって電流を取り出す（流す）しくみをもつもの

→（シ）

○イオンへのなりやすさを（ス）という。

Na>Mg>Al>Zn>Fe>Cu>Ag

電池についてメモ