

金属のイオン化傾向

金属の単体が水溶液中で陽イオンになろうとする性質

イオン化列



代表的な金属をイオン化傾向の大きい順に並べたもの

Li K Ca Na Mg Al Zn Fe Ni Sn Pb (H₂) Cu Hg Ag Pt Au

イオン化傾向 大



陽イオンになりたがり

イオン化傾向 小



陽イオンになりたくない

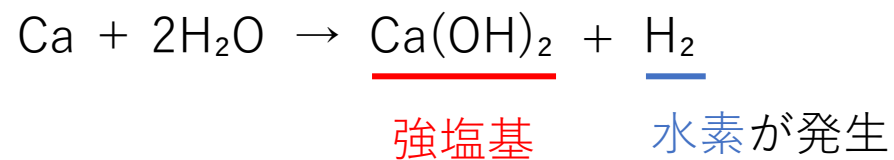
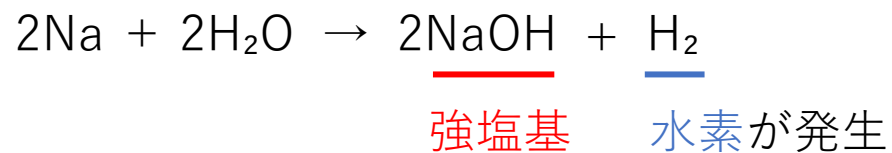
(単体のままでいたい)

水との反応

Li K Ca Na	Mg	Al Zn Fe	Ni Sn Pb (H ₂) Cu Hg Ag Pt Au
アルカリ金属 アルカリ土類金属 の代表たち	熱水と 反応	高温の水蒸気 と反応	反応しない



常温で反応



酸との反応

PbCl₂, PbSO₄(白色沈殿) . . . 無機化学

Li K Ca Na Mg Al Zn Fe Ni Sn **Pb** (H₂) Cu Hg Ag | Pt Au

塩酸, 希硫酸に溶け, 水素を発生する

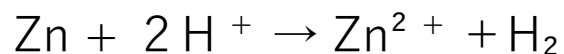
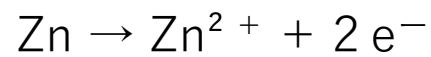
酸化力がある酸に溶ける

王水に溶ける

(酸化剤)



(還元剤)



濃塩酸 : 濃硝酸
3 : 1



(酸化剤)

- 濃硝酸
- 希硝酸
- 熱濃硫酸

(還元剤)

