

第五章

A. Cl: -1 (KCl), $+1$ (HClO), $+3$ (HClO₂), $+5$ (HClO₃), ~~$+7$~~
 $+7$ (HClO₄)

Pb: PbCl₂ (+2); PbCl₄ (+4)

Mn: $+2$ (MnSO₄), $+4$ (MnO₂), $+6$ (K₂MnO₄), $+7$ (KMnO₄)

Cr: $+2$ (CrCl₂), $+3$ (CrCl₃), $+6$ (K₂CrO₄)

Hg: $+1$ (Hg₂Cl₂), $+2$ (HgCl₂)

5. $\text{Mg}(3s^2, +2)$, $\text{N}(2s^2 2p^3, +5)$, $\text{Zn}(3d^{10} 4s^2, +2)$,
 $\text{Cr}(3d^5 4s^1, +6)$, $\text{Y}(4d^1 5s^2, +3)$

6. (1) 原子序数 外层电子构型 未成对电子数 周期 族区

16 ~~$3s^2 3p^4$~~ $3s^2 3p^4$ 2 3 VIA P

19 $4s^1$ 1 4 IA S

42 $4d^5 5s^1$ 6 5 VIB d

48 $4d^{10} 5s^2$ 0 5 IIB ds

(2) a, c, d b, e