

# ESERCIZI REDOX. (Bilanciare le seguenti reazioni)

- 1)  $MnO_4^- (aq) + I^- (aq) + H^+ (aq) \rightarrow Mn^{2+} (aq) + I_2 (s) + H_2O$
- 2)  $Cr_2O_7^{2-} (aq) + Al (s) + H^+ (aq) \rightarrow Cr^{3+} (aq) + Al^{3+} (aq) + H_2O$
- 3)  $ClO_4^- (aq) + NO (g) + \text{} + H_2O \rightarrow Cl^- (aq) + NO_3^- (aq) + H^+$

## SCHEMA RIASSUNTIVO per le APPLICAZIONI di STECHIOMETRIA

SOSTANZE PURE

g  $\Rightarrow$  mol.  $\Rightarrow$  calcol. stechiometrici

il legame tra grammi e mol. e  $\leftarrow$  creata dalla massa molare (m. m.)

SOSTANZE IN SOLUZIONE (SOLUTI)

$V(L) \Rightarrow$  mol.  $\Rightarrow$  calcol. stechiometrici  
il legame tra ~~il volume~~ il volume (in litri o ml. Litri) e mol. e  $\leftarrow$  creata dalla molarità (M)