

Bilanciare le seguenti reazioni

$\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Cr}^{3+} + \text{BiO}^{3-} \rightarrow \text{Bi}^{3+} + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	A
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{Cl}_2 + \text{CrCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-} + \text{HNO}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{NO}$	A
$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{Fe}^{2+} \rightarrow \text{Cr}^{3+} + \text{Fe}^{3+}$	A
$\text{CdS} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cd}(\text{NO}_3)_2 + \text{S} + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{MnO}_4^- + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + \text{Mn}^{2+}$	A
$\text{NaBr} + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{Br}_2 + \text{MnSO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{SO}_3^{2-} + \text{MnO}_4^- \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + \text{MnO}_2$	B
$\text{FeSO}_4 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Fe}^{2+} + \text{ClO}_3^- \rightarrow \text{Cl}^- + \text{Fe}^{3+}$	A
$\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KMnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{KHCO}_3$	$\text{AsO}_3^{3-} + \text{I}_2 \rightarrow \text{I}^- + \text{AsO}_4^{3-}$	B
$\text{NaBr} + \text{NaBrO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{Cr}^{3+}$	A
$\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{NaClO} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{MnO}_4^{2-} \rightarrow \text{MnO}_4^- + \text{MnO}_2$	A
$\text{I}_2 + \text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{NaIO}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{I}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}^- + \text{IO}_3^-$	B
$\text{Cr}(\text{NO}_3)_2 + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu} + \text{Cr}(\text{NO}_3)_3 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{Mn}^{2+} + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{NO} + \text{Mn}^{4+}$	A
$\text{FeI}_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO} + \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{HIO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Sn} + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{NO} + \text{SnO}_2$	A
$\text{As}_4 + \text{KClO}_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_3\text{AsO}_4 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{HNO}_2 + \text{MnO}_4^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{NO}_3^-$	A
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} + \text{FeCl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3 + \text{CrCl}_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Mn}^{2+} + \text{ClO}_3^- \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{Cl}^-$	A
$\text{Cr}(\text{OH})_3 + \text{NaIO} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaI} + \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{H}_3\text{PO}_2 + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Cr}^{3+}$	A
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 + \text{C} \rightarrow \text{P}_4 + \text{CaSiO}_3 + \text{CO}$	$\text{S} \rightarrow \text{S}^{2-} + \text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	B
$\text{NaCl} + \text{NaClO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{IO}_3^- + \text{I}^- \rightarrow \text{I}_2$	A
$\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{O}_2 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{MnO}_4^- + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2 + \text{Mn}^{++}$	A
$\text{NaClO} + \text{NaCrO}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{Cr}^{3+} + \text{S}$	A
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{NaI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{I}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + \text{ClO}^- \rightarrow \text{Cl}^- + \text{S}_4\text{O}_6^{2-}$	A
$\text{NaMnO}_4 + \text{CaC}_2\text{O}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CaSO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{BiO}_3^- + \text{Cr}^{3+} \rightarrow \text{Bi}^{3+} + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	A
$\text{As}_2\text{O}_3 + \text{LiMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{AsO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{Li}_2\text{SO}_4$	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-} + \text{HNO}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{NO}$	A
$\text{MnCl}_2 + \text{F}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{MnO}_4 + \text{NaClO}_4 + \text{NaF} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Cl}_2 \rightarrow \text{Cl}^- + \text{ClO}_3^-$	B
$\text{KOH} + \text{KIO}_3 + (\text{PH}_4)_2\text{S} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{P} + \text{KI} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Br}^- + \text{BrO}_3^- \rightarrow \text{Br}_2$	A
$\text{SOCl}_2 + \text{KNO}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{NO} + \text{HClO}_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{MnO}_4^- + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2 + \text{Mn}^{++}$	A