

- 1 Scrivere le formule chimiche dei seguenti composti:
 - a Ossido di litio
 - b Idrossido di magnesio
 - c Anidride clorica
 - d Acido solforico
 - e Acido solfidrico
- 2 Scrivere e bilanciare le seguenti reazioni; indicare, inoltre, il nome dei prodotti di reazione.
 - a Ossido di magnesio + acqua →
 - b Acido solforoso + idrossido nichelico →
 - c Acido cloridrico + Idrossido rameico →
 - d Acido cromatico + idrossido di argento →
 - e Idrossido di bario + solfato di sodio →
- 3 Calcolare i grammi di solfato di sodio che si ottengono facendo reagire 12 g di idrossido di sodio con 150 ml di acido solforico 0,25 M.
- 4 a Calcolare la molarità di una soluzione contenente 4 g di idrossido di calcio in 600 ml di soluzione.
- 1 Scrivere le formule chimiche dei seguenti composti:
 - a Ossido di sodio
 - b Idrossido ferrico
 - c Anidride nitrica
 - d Acido permanganico
 - e Acido cloridrico
- 2 Scrivere e bilanciare le seguenti reazioni; indicare, inoltre, il nome dei prodotti di reazione.
 - a Ossido ferrico + acqua →
 - b Acido carbonico + idrossido di alluminio →
 - c Acido solfidrico + Idrossido di argento →
 - d Acido Clorico + idrossido di zinco →
 - e Idrossido di sodio + acido pirofosforico →
- 3 Calcolare i grammi di nitrato di calcio che si ottengono facendo reagire 15 g di idrossido di calcio con 300 ml di acido nitrico 0,2 M.
- 4 a Calcolare la molarità di una soluzione contenente 7 g di nitrato di calcio in 600 ml di soluzione.
- 1 Scrivere le formule chimiche dei seguenti composti:
 - a Ossido nichelico
 - b Idrossido di litio
 - c Anidride manganica
 - d Acido cromatico
 - e Acido fluoridrico
- 2 Scrivere e bilanciare le seguenti reazioni; indicare, inoltre, il nome dei prodotti di reazione.
 - a Ossido nichelico + acqua →
 - b Acido solfidrico + idrossido nichelico →
 - c Acido iodico + Idrossido di bario →
 - d Acido cromatico + idrossido di litio →
 - e Idrossido di calcio + acido piroarsenioso →
- 3 Calcolare i grammi di cloruro di calcio che si ottengono facendo reagire 15 g di idrossido di calcio con 250 ml di acido cloridrico 0,15 M.
- 4 a Calcolare i grammi di idrossido di calcio presenti in 600 ml di soluzione 0,4 M.
- 1 Scrivere le formule chimiche dei seguenti composti:
 - a Ossido di zinco
 - b Idrossido rameico
 - c Anidride solforica
 - d Acido iodico
 - e Acido iodidrico
- 2 Scrivere e bilanciare le seguenti reazioni; indicare, inoltre, il nome dei prodotti di reazione.
 - a Ossido rameico + acqua →
 - b Acido carbonico + idrossido ferrico →
 - c Acido solforoso + Idrossido di potassio →
 - d Acido nitrico + idrossido di magnesio →
 - e Idrossido di argento + acido ortoarsenioso →
- 3 Calcolare i grammi di solfato di potassio che si ottengono facendo reagire 10 g di idrossido di potassio con 400 ml di acido solforico 0,2 M.
- 4 a Calcolare i grammi di nitrato di calcio presenti in 600 ml di soluzione 0,3 M.