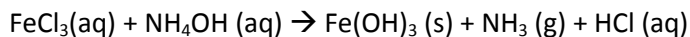


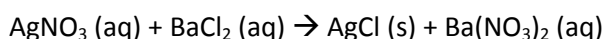
ESERCIZI FORMATIVI MOLARITA' – Classi II Tecnico Informatico

1) Data la seguente reazione:



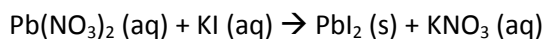
Calcolare quanti g di $\text{Fe}(\text{OH})_3$ si formano facendo reagire 20 mL di soluzione di FeCl_3 0,75 M con 20 mL di soluzione di NH_4OH 1 M.

2) Data la seguente reazione:



Volendo ottenere 3,0 g di AgCl , calcolare quanti mL di soluzione 0,75 M di AgNO_3 e quanti mL di soluzione 0,5 M di BaCl_2 occorre utilizzare.

3) Data la seguente reazione:

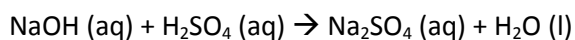


Calcolare quanti mL di soluzione di nitrato di Pb 0,8 M e quanti mL di soluzione di ioduro di potassio 1 M sono necessari per ottenere 15 g di precipitato di ioduro di piombo.

4) A 200 mL in cui sono disciolti 5 g di KNO_3 si aggiungono 150 mL di soluzione di KNO_3 0,5 M.

Calcolare la concentrazione molare della nuova soluzione considerando i volumi esattamente additivi.

5) Data la seguente reazione:



Calcolare la molarità della soluzione di Na_2SO_4 che si ottiene facendo reagire 100 mL di NaOH 1 M con 100 mL di H_2SO_4 0,5 M (considerate i volumi additivi).