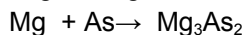


- 1) Calcola quanti grammi di acido solforico sono necessari per preparare acido nitrico partendo da 20g di nitrato di potassio. Calcolare anche quanti g di acido nitrico si ottengono (p.2)
- 2) 10g di magnesio sono fatti reagire con 10 g di arsenico in atmosfera inerte secondo la reazione:



Calcola la quantità del prodotto di reazione. (p4)

3) SCRIVERE LE FORMULE DEI SEGUENTI SALI: NITRATO DI ZINCO, CLORURO FERRICO E PER CIASCUNO SCRIVI LA REAZIONE DI NEUTRALIZZAZIONE (p4)

4) Completare e bilanciare:  $\text{Br}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots\dots\dots$  (p2)

5) Completare e bilanciare:  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow \dots\dots\dots$  (p2)

6) Il silicio puro si ottiene dalla sabbia silicea pura (ossido di silicio) per reazione con il carbonio secondo la seguente reazione:  $\text{SiO}_2 + \text{C} \Rightarrow \text{Si} + \text{CO}$  Calcolare quanti g di silicio puro si ottengono dalla reazione tra 10 g di  $\text{SiO}_2$  e 5 g di C.

p(2)

RECUPERO verifica n.1 CLASSE III B BIO

- 1) PARTENDO DALLO ZOLFO CON NUMERO DI OSSIDAZIONE +6 SCRIVI I COMPOSTI CHE PUO' FORMARE E LE REAZIONI DI SINTESI CORRISPONDENTI (p2)
- 2) Calcolare quanti grammi di HCl reagiscono con 60 g di Ba(OH)<sub>2</sub>, scrivi e bilancia la reazione (p3)
- 3) 13,7g di idrossido di potassio reagiscono con 14,8 g di acido fosforico. Dopo aver scritto e bilanciato la reazione determina con tutti i calcoli il reagente in eccesso (p3)
- 4) completa e bilancia le seguenti reazioni:(p2)  
 $\text{NaOH} + \text{FeCl}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$   
  
 $\text{AgOH} + \text{-----} \longrightarrow \text{Ag}_2 \text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

RECUPERO verifica n.1 CLASSE III B BIO

- 1) PARTENDO DALLO ZOLFO CON NUMERO DI OSSIDAZIONE +6 SCRIVI I COMPOSTI CHE PUO' FORMARE E LE REAZIONI DI SINTESI CORRISPONDENTI (p2)
- 2) Calcolare quanti grammi di HCl reagiscono con 60 g di Ba(OH)<sub>2</sub>, scrivi e bilancia la reazione (p3)
- 3) 13,7g di idrossido di potassio reagiscono con 14,8 g di acido fosforico. Dopo aver scritto e bilanciato la reazione determina con tutti i calcoli il reagente in eccesso (p3)
- 4) completa e bilancia le seguenti reazioni:(p2)  
 $\text{NaOH} + \text{FeCl}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$   
  
 $\text{AgOH} + \text{-----} \longrightarrow \text{Ag}_2 \text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

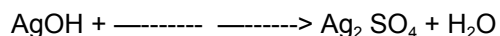
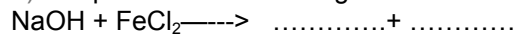
RECUPERO verifica n.1 CLASSE III B BIO

1) PARTENDO DALLO ZOLFO CON NUMERO DI OSSIDAZIONE +6 SCRIVI I COMPOSTI CHE PUO' FORMARE E LE REAZIONI DI SINTESI CORRISPONDENTI (p2)

2) Calcolare quanti grammi di HCl reagiscono con 60 g di Ba(OH)<sub>2</sub>, scrivi e bilancia la reazione (p3)

3) 13,7g di idrossido di potassio reagiscono con 14,8 g di acido fosforico. Dopo aver scritto e bilanciato la reazione determina con tutti i calcoli il reagente in eccesso (p3)

4) completa e bilancia le seguenti reazioni:(p2)



13,7g di idrossido di potassio reagiscono con 14,8 g di acido fosforico. Dopo aver scritto e bilanciato la reazione determina con tutti i calcoli il reagente in eccesso