1. Azot gazı ile hidrojen gazının reaksiyonu sonucu amonyak oluşmaktadır. Reaksiyon eşitliğini yazarak;
2. 7 gr. Azotun reaksiyonu sonucu oluşan amonyak miktarını
3. 6 mol hidrojen gazının reaksiyonu sonucu oluşan amonyak miktarını bulunuz.

Çözüm;

N2 + 3H2 2NH3

1. 28 gr azottan 34gr. Amonyak

7 gr. Azottan x=?

X=8.5 gr elde edilir.

1. 3 mol hidrojenden 34gr. Amonyak

6 mol hidrojenden x=?

X=68 gr elde edilir.

2) Na2CO3  + Ca(OH)2 2NaOH + CaCO3 reaksiyonuna göre 50 gr. Na2CO3

dan kaç gram NaOH oluşur?

106 gr Na2CO3  40gr. NaOH

50 gr Na2CO3  x= 18.86 gr. NaOH