

27. Denkleştirilmiş bu kimyasal tepkimelerde tepken ve ürünlerin katsayıları ile mol sayıları arasındaki aşağıda verilen ilişkilerden hangisi hatalıdır?

- A) 4 mol altın cevherinden 4 mol NaOH elde edilir.
- B) 2 mol saf altın elde etmek için 2 mol çinko metali tepkimeye girer.
- C) 8 mol NaCN ile 2 mol H_2O tepkimeye girer.
- D) 4 mol NaOH elde etmek için 1 mol O_2 kullanılır.
- E) 2 mol $Na[Au(CN)_2]$ çözeltisi 1 mol çinko tozu ile tepkimeye girer.

28. Altın içeren bir cevherden 39,4 g altın elde etmek için tepkenler ve ürünler arasındaki stoki-yometrik ilişkiyi gösteren bir zihin haritası oluşturunuz. (Au: 197 g/mol)

29. Verilen denkleştirilmiş tepkime denklemlerinden yola çıkarak aşağıdaki soruları cevaplayınız.

a) Tepkimede kaç mol NaCN kullanılmıştır?

.....

.....

b) Tepkimede kaç mol NaOH oluşmuştur?

.....

.....

c) Tepkimede 5 ton altın cevheri kullanıldığına göre cevherin g/ton cinsinden saflık dere-cesi kaçtır? (Au: 197 g/mol)

.....

.....

30. Kuyumculukta altının saflık değeri 24 ayar üzerinden değerlendirilir. Örneğin 24 ayar altın saf altındır. 18 ayar altın ise her 24 g'da 18 g saf altın, 6 g ise bakır gibi diğer madenleri içerir.

Buna göre 18 ayar, 10,5 g altın yüzük elde etmek için yaklaşık kaç g NaCN kullanılmalıdır?

(Na: 23 g/mol, C: 12 g/mol, N: 14 g/mol, Au: 197 g/mol)

.....

.....

.....

.....