1. C, H ve O atomlarından oluşan bileşiğin 0.8640 gramı oksijen ile yakıldığında standart şartlarda 879 cm3 CO2 ve 0.7068 g H2O elde ediliyor. Bileşiğin basit formulünü bulun. Bileşiğin mol kütlesi 308 g/mol ise bileşiğin molekül formulunu bulun.
2. Aşağıdak bileşiklerin formüllerini yazın

 Kalsiyum hidrür

 Silisyum oksit

 Demir(III) oksit

 Bakır(I) sülfür

 Amonyum klorat

Sodyum karbonat

Potasyum bikarbonat

Demir(II)sülfat

Disodyum fosfat

Kobalt III- klorür

Nitrat asidi (nitrik asit)

Kalsiyum hidroksit

Demir-III- nitrat

Amonyum fosfat

Karbonik asit

1. 14.25 gram SOCl2 (tiyonil klorür) ilgili olarak aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

A) 7.21.1024 tane S atomu içerir. B) 0.1198 mol SOCl2 içerir C) 7.21. 1024 tane oksijen atomu içerir. D) 0.2396 mol klor atomu içerir E) Hepsi

1. Porasyum klorat → Potasyum klorür + oksijen molekülü elde ediliyor 24.5 g potasyum klorat bozulduğunda kaç mol O2 elde edilir.
2. 12 g çinko ve 6.5 g kükürtten, çinko sülfür elde edilmektedir. Hangisi sınırlayıcı reaktiftir. Hangi elementten kaç g reaksiyona girmeden kalır?