

Cevapları bilgisayarda yazarak, tarayarak veya resmini çekerek

nebahatdemirhan@gmail.com adresine gönderebilirsiniz

1. C, H ve O atomlarından oluşan bileşiğin 0.8640 gramı oksijen ile yakıldığında standart şartlarda 879 cm^3 CO_2 ve 0.7068 g H_2O elde ediliyor. Bileşiğin basit formülünü bulun. Bileşiğin mol kütlesi 308 g/mol ise bileşiğin molekül formülünü bulun.
2. Aşağıdaki 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
3. 14.25 gram SOCl_2 (tiyonil klorür) ilgili olarak aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?
A) $7.21 \cdot 10^{24}$ tane S atomu içerir. B) 0.1198 mol SOCl_2 içerir C) $7.21 \cdot 10^{24}$ tane oksijen atomu içerir. D) 0.2396 mol klor atomu içerir E) Hepsi
4. Potasyum klorat \rightarrow Potasyum klorür + oksijen molekülü elde ediliyor 24.5 g potasyum klorat bozulduğunda kaç mol O_2 elde edilir.
5. 12 g çinko ve 6.5 g kükürten, çinko sülfür elde edilmektedir. Hangisi sınırlayıcı reaktiftir. Hangi elementten kaç g reaksiyona girmeden kalır?

