

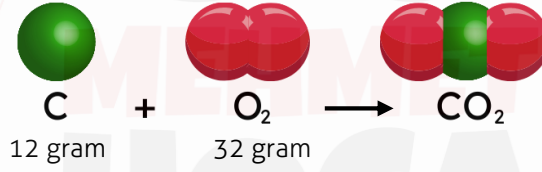
## Çalışma Kağıdı - 3

## Kimyasal Tepkimeler

1. Aşağıda verilen ifadeleri değerlendirerek ifade doğru ise yanındaki boşluğa D yanlış ise Y harfi yazınız.

	D/Y
Kimyasal tepkimelerde atom türü değişmez.	
Hidrojen ve oksijenden su oluşumu sırasında kimyasal tepkime gerçekleşir.	
Kimyasal tepkimelerde molekül sayısı her zaman aynı kalır.	
Kimyasal tepkimelerde oluşan ürünler tepkimeye giren maddelerin kimyasal özelliklerini taşımaz.	
Kimyasal tepkimelerde yeni maddeler yoktan var olur.	
Demirin paslanması, kâğıdın yanması sırasında kimyasal tepkime gerçekleşir.	
Kimyasal tepkimeye giren maddelerin fiziksel hâli değişmez.	
Kimyasal tepkimeler sırasında atomlar arasında bağ kopması ve yeni bağların oluşması gerçekleşebilir.	
Kimyasal tepkimelerde toplam kütle artar.	
Elementlerin kendi özelliklerini kaybederek bileşikler oluşturması kimyasal tepkimelerle gerçekleşir.	

2. Aşağıda karbon ve oksijen elementlerinin artansız tepkimesi sonucu karbondioksit bileşiğinin oluşumu gösterilmiştir.



Buna göre aşağıda verilen soruları cevaplayınız.

- a) Kimyasal tepkime sırasında atomlar arasındaki bağlar arasında nasıl değişimler gerçekleşmiştir?

.....

- b) Tepkime sonucunda kaç gram karbondioksit (CO<sub>2</sub>) oluşur?

.....

- c) Aşağıda verilen grafikleri uygun şekilde çiziniz.



## Çalışma Kağıdı - 3

## Kimyasal Tepkimeler

3.  $A + B \rightarrow C$  kimyasal tepkimesinin oluşum grafiği şekildeki gibi verilmiştir.

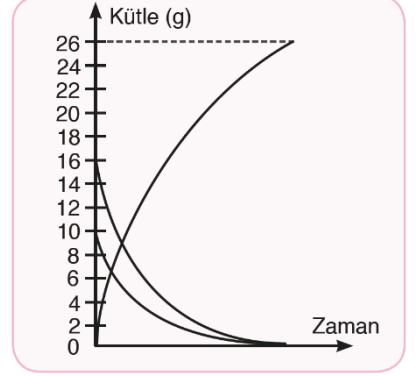
Buna göre aşağıda verilen soruları cevaplayınız.

a) A ve B maddelerinin toplam kütlesi kaç gramdır?

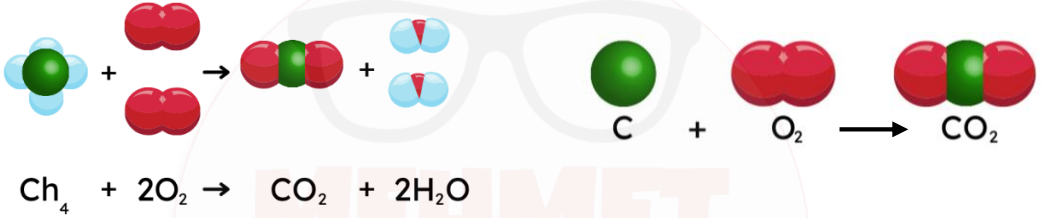
.....

b) Tepkime sonucunda oluşan c maddesinin toplam kütlesi ile tepkime sonucunda artan maddenin kütlesini yazınız.

.....



4. Aşağıda iki farklı kimyasal tepkimeye ait tanecik modelleri ile gösterim verilmiştir.



Aşağıda verilen özelliklerden her iki tepkime içinde ortak olanların yanına X işareti koyunuz.

Tepkime sonucu yeni atomlar oluşmuştur. ....

Atomların arasındaki bağlar kırılıp yeni bağlar oluşmuştur. ....

Toplam atom sayısı korunmuştur. ....

Molekül sayısı değişmez. ....

Tepkimede oksijen kullanılır. ....

Tepkimeden su oluşur. ....

5. Aşağıda verilen kimyasal tepkimelerde boş bırakılan kısımlara gelmesi gereken uygun atom veya molekülleri çiziniz.

