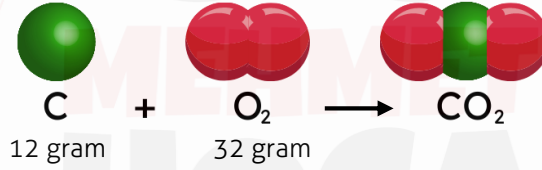


1. Aşağıda verilen ifadeleri değerlendirerek ifade doğru ise yanındaki boşluğa D yanlış ise Y harfi yazınız.

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

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



Buna göre aşağıda verilen soruları cevaplayınız.

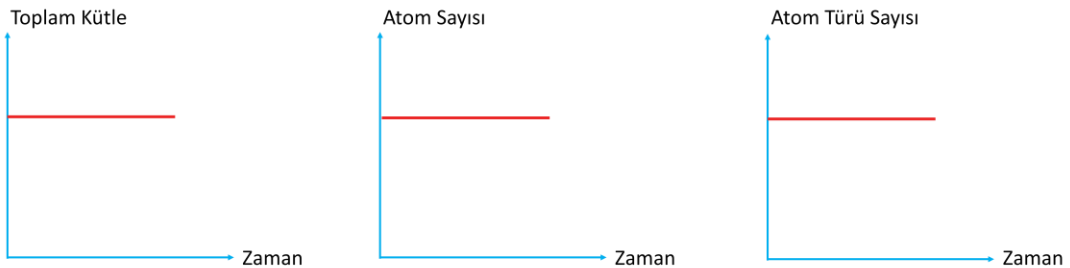
- a) Kimyasal tepkime sırasında atomlar arasındaki bağlar arasında nasıl değişimler gerçekleşmiştir?

.....Hem bağ kırılımı hem de bağ oluşumu gerçekleşmiştir.....

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

.....44 gram.....

- c) Aşağıda verilen grafikleri uygun şekilde çiziniz.



## Çalışma Kağıdı - 3

## CEVAP ANAHTARI

## Kimyasal Tepkimeler

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

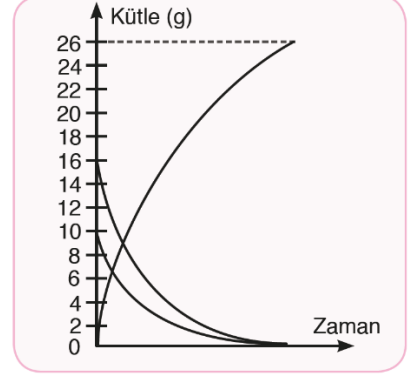
Buna göre aşağıda verilen soruları cevaplayınız.

a) A ve B maddelerinin toplam kütlesi kaç gramdır?

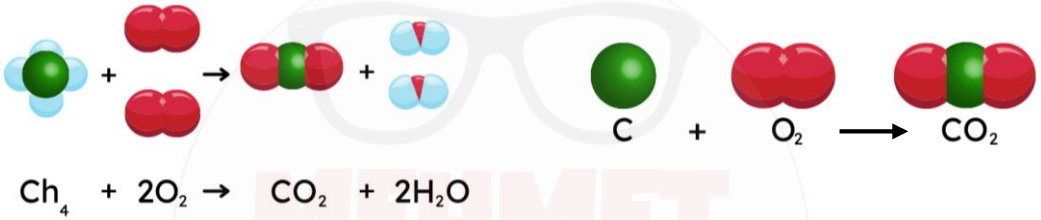
$16 + 10 = 26$  gramdır

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

C maddesi 26 gramdır. Tepkime artansız gerçekleşmiştir.



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. **X**

Toplam atom sayısı korunmuştur. **X**

Molekül sayısı değişmez. ....

Tepkimede oksijen kullanılır. **X**

Tepkimeden su oluşur. ....

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

