

8. Magnezyum şeridinin yanması sırasında aşağıdaki gözlemlerden hangisi bu olayın bir kimyasal tepkime olduğunun kanıtı olamaz?

- A) Parlak beyaz bir ışık yayılması
- B) Magnezyum şeridinin kütlesinin azalması
- C) Yanma sırasında ısı açığa çıkması
- D) Yanan magnezyumun beyaz bir katı bırakması
- E) Magnezyum şeridinin şekil değişikliğine uğraması

9-11. soruları aşağıdaki metne göre cevaplayınız.

Karbon monoksit (CO) renksiz, kokusuz ve yanıcı bir gazdır. İnsanlar ve oksijenle solunum yapan diğer organizmalar için tehlikelidir. Kanda bulunan hemogloblin isimli protein oksijenle birleşip oksijeni dokulara taşımaktadır. Ancak hemoglobin karbon monoksit oksijene kıyasla 200 kat daha kolay bağlanır. Fazla miktarda karbon monoksit okside maruz kalan bir insanın hücrelerine oksijen taşınması zorlaşır.

Atmosferde karbon monoksit miktarı çok düşük seviyededir (Yaklaşık 1 milyar molekülden sadece 100 tanesi karbon monoksittir.). Karbon monoksitin atmosferdeki ömrü yaklaşık birkaç aydır. Karbon monoksit oksijen gazı ile yanarak karbon dioksit dönüşür.

9. Karbon monoksitin oksijenle yanma tepkimesini en iyi temsil eden modeli aşağıdaki tablodan seçerek işaretleyiniz. Bu modeli seçme gerekçenizi verilen boşluğa yazınız.

	Tepkime başlangıcı	Tepkime sonucu
I.		
II.		
III.		