

1. E
2. A) 0,01 mol
B) $0,01.N_A$ tane molekül
C) $0,05.N_A$ tane C atomu
D) $0,17.N_A$ tane toplam atom
E) 0,224 lt.

3. 15 mol-atom

4. Kimyasal türleri birbirinden ayırmak için gereken bağ enerjisi yaklaşık olarak 40 kJ/mol veya daha yüksek ise türler arasında güçlü etkileşim (kimyasal bağ) oluştuğu kabul edilir. Zayıf etkileşimleri yenmek için gereken bağ enerjisi ise yaklaşık 40 kJ/mol'den daha azdır. Moleküller arası etkileşimlerin gücü aynı zamanda maddenin fiziksel hâlini belirler. Kimyasal bağlar oluştuğunda veya koptuğunda yeni kimyasal türler meydana geldiği için maddenin kimliği değişir. Fiziksel bağlar oluştuğunda veya koptuğunda ise maddenin fiziksel hâlinde değişiklik olmasına rağmen kimliğinde herhangi bir değişiklik olmaz.

5. A

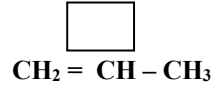
6.

Aşağıda isimleri ve açık yapı formülleri verilen bileşikleri eşleştiriniz.

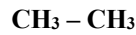
Bileşiğin adı

Açık yapı formülleri

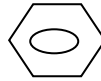
Siklobütan
Propen



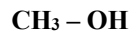
Etan



Benzen



Metanol



7. A

8. A) $F > Cl > Br$