Kontrol Noktası



1. Aşağıda bazı tepkimeler alt mikro seviyede modellenmiştir. Bu modellerin

$$Fe(k) + S(k) \rightarrow FeS(k)$$

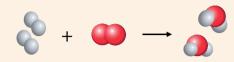
$$H_2(g) + F_2(g) \rightarrow 2HF(g)$$

$$2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(s)$$

$$2CO(g) + O_2(g) \rightarrow 2CO_2(g)$$

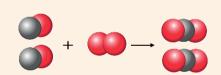
denklemlerinin verilen tepkimelere ait olduğu bilinmektedir.

Buna göre her bir modelin altına ait olduğu tepkime denklemini gerekçelendirerek yazınız.









 Alüminyum metali havadaki oksijen gazı ile tepkimeye girdiğinde alüminyum metalinin yüzeyi sert Al₂O₃ bileşiği ile kaplanır ve alt kısımda bulunan alüminyum metali dış etkilerden korunmuş olur. Bu sayede gazlı içecekler alüminyum kaplarda saklanabilir.

Alüminyum metalinin havadaki oksijen gazı ile tepkimesi aşağıdaki gibidir:

$$4AI(k) + 3O_2(g) \rightarrow 2AI_2O_3(k)$$

Yukarıda sembolik düzeyde verilen tepkimenin oluşum sürecini alt mikro seviyede aşağıdaki kutucuklara modelleyiniz.

