

6. $_{17}\text{Cl}$ atomunun katman elektron dağılımını yaparak oluşturduğu Cl_2 molekülünün Lewis elektron nokta yapısını yazarak molekülün oluşumunu gösteriniz. (8 puan)

9. Fiziksel ve kimyasal değişimi, bağ enerjilerini karşılaştırarak açıklayınız. (10 puan)

7. Aşağıda formülleri verilen kovalent yapılu bileşiklerin sistematik adlarını yazınız. (8 puan)

a) CF_4

b) N_2O_3

c) CO_2

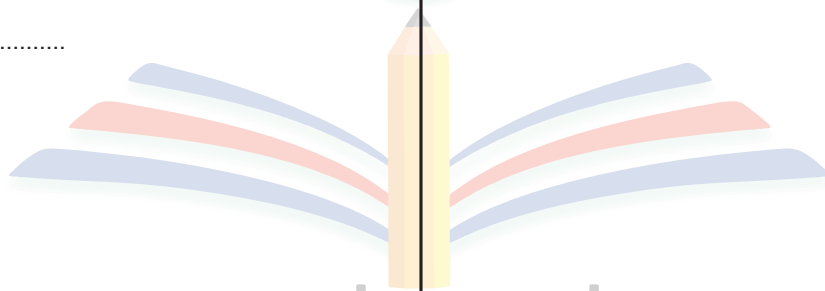
SCl_2

10. Aşağıda verilen moleküllerin kendi molekülleri ile oluşturdukları etkin etkileşim türünü ve suda çözünüp çözünmediğini nedenlerini belirterek yazınız. (12 puan)

($_{1}\text{H}$, $_{6}\text{C}$, $_{7}\text{N}$, $_{8}\text{O}$)

a) NH_3

ÖLÇME DEĞERLENDİRME MERKEZİ



ESKİŞEHİR

8. Metalik bağı tanımlayarak metallerdeki serbest elektron hareketliliğinin metallere kazandırdığı üç önemli özelliği yazınız. (8 puan)