



## KOVALENT BAĞ KONUSU II BÖLÜM

### Çözümlü Çalışma Yaprağı

1-Aşağıdaki tabloyu tamamlayınız.

ADI	FORMÜLÜ	ADI	FORMÜLÜ
Karbon di sülfür	CS <sub>2</sub>	Di azot penta oksit	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
Fosfor penta klorür	PCl <sub>5</sub>	Klor tri florür	ClF <sub>3</sub>
Kükürt tri oksit	SO <sub>3</sub>	Kükürt tri oksit	SO <sub>3</sub>
Potasyum alüminyum sülfat penta hidrat	KAISO <sub>4</sub> .5H <sub>2</sub> O	Di azot monoksit	N <sub>2</sub> O
Magnezyum klorür hekza hidrat	MgCl <sub>2</sub> .6H <sub>2</sub> O	Karbon tetra klorür	CCl <sub>4</sub>

2- Aşağıdaki metinde yer alan boşlukları doldurunuz .

Farklı elementlere ait atomların belirli oranlarda bir araya gelerek bağ yapmasıyla oluşan yeni ve saf maddeye **bileşik** denir. Amonyak, karbondioksit, basit şeker, kükürtdioksit, su gibi moleküler yapıdaki bileşiklere **kovalent bağlı bileşikler** denir. Atomları arasında **iyonik bağ** bulunan bileşikler moleküler yapıda değildir. Bu bileşiklere **iyonik bağlı bileşikler** denir.

3-Aşağıda verilen bileşikleri isimleri ile eşleştiriniz.

