



KOVALENT BAĞ KONUSU II. BÖLÜM

Çalışma Yaprağı

1-Aşağıdaki tabloyu tamamlayınız.

ADI	FORMÜLÜ	ADI	FORMÜLÜ
	CS ₂		N ₂ O ₅
	PCl ₅		ClF ₃
Kükürt tri oksit			SO ₃
Potasyum alüminyum sülfat penta hidrat		Di azot monoksit	
	MgCl ₂ .6H ₂ O	Karbon tetra klorür	

2- Aşağıdaki metinde yer alan boşlukları doldurunuz .

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

3-Aşağıda verilen bileşikleri isimleri ile eşleştiriniz.

Hidrojen iyodür
Di fosfor penta oksit
S ₂ F ₂
PBr ₅
NiCrO ₄ .3H ₂ O

P ₂ O ₅
Nikel(II)kromat tri hidrat
Di kükürt di florür
Fosfor penta bromür
HI