

8. SINIF TEOG HAZIRLIK KİMYASAL BAĞLAR ÇALIŞMA KAĞIDI

	Element	Atom Numarası	Proton Sayısı	Elektron Sayısı	Elektron Dağılımı	Periyodik Tablodaki Yeri	Metal mi / Ametal mi?	Bağ Türü	Elektron Alışverişi / Elektron Ortaklaşması?
1	${}^1_1\text{H}$								
	${}^8_8\text{O}$								
2	${}^1_1\text{H}$								
	${}^{17}_{17}\text{Cl}$								
3	${}^{13}_{13}\text{Al}$								
	${}^{16}_{16}\text{S}$								
4	${}^9_9\text{F}$								
	${}^{11}_{11}\text{Na}$								
5	${}^{17}_{17}\text{Cl}$								
	${}^{20}_{20}\text{Ca}$								
6	${}^{16}_{16}\text{S}$								
	${}^8_8\text{O}$								

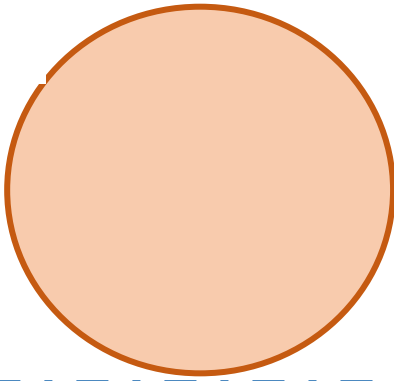
8. SINIF TEOG HAZIRLIK KİMYASAL BAĞLAR ÇALIŞMA KAĞIDI

FORMÜL					ELEKTRON ORTAKLAŞMASI	ELEKTRON ORTAKLAŞMASI
	AMETAL	METAL	İYONİK BAĞ	KOVALENT BAĞ		
Al ₂ O ₃		Al				
KF	F					
CH ₄	C					
NaF	Na					
KI		I				

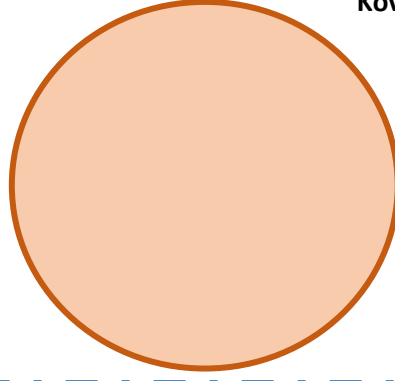
Aşağıda verilen özelliklerden uygun olanları iyonik bağ ve kovalent bağ balonlarına yerleştiriniz.

1. Kristal yapıdadırlar.
2. Oda koşullarında katı, sıvı ve gaz halindedir.
3. Oda koşullarında katı haldedir.
4. Sulu çözeltileri elektrik akımını iletirler.
5. Sulu çözeltileri elektrik akımını iletmez.
6. Erime ve kaynama noktaları çok yüksektir
7. Moleküler yapıdır.
8. Erime ve kaynama noktaları düşüktür.

İyonik bağ



Kovalent bağ



Aşağıdaki elementlerin periyodik tablodaki yerinin bulup metal mi ametal mi olduklarını bulunuz.

