

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_1H	1	1	1	$\cdot \cdot$ $1e^-$	1. per 1A	Ametel	Kovalent	Ortaklaşma
	^8_8O	8	8	8	$\cdot \cdot \cdot \cdot$ $2e^- 6e^-$	2. per 6A	Ametel		
2	^1_1H	1	1	1	$\cdot \cdot$ $1e^-$	1. per 1A	Ametel	Kovalent	Ort.
	$^{17}_{17}\text{Cl}$	17	17	17	$\cdot \cdot \cdot \cdot$ $2e^- 7e^-$	2. per 7A	Ametel		
3	$^{13}_{13}\text{Al}$	13	13	13	$\cdot \cdot \cdot \cdot$ $2e^- 8e^- 3e^-$	3. per 3A	Metal	İyonik	Alışveriş
	$^{16}_{16}\text{S}$	16	16	16	$\cdot \cdot \cdot \cdot$ $2e^- 8e^- 6e^-$	3. per 6A	Ametel		
4	^9_9F	9	9	9	$\cdot \cdot \cdot$ $2e^- 7e^-$	2. per 7A	Ametel	İyonik	Alışveriş
	$^{11}_{11}\text{Na}$	11	11	11	$\cdot \cdot \cdot \cdot$ $2e^- 8e^- 1e^-$	3. per 1A	Metal		
5	$^{17}_{17}\text{Cl}$	17	17	17	$\cdot \cdot \cdot \cdot$ $2e^- 8e^- 7e^-$	3. per 7A	Ametel	İyonik	Alışveriş
	$^{20}_{20}\text{Ca}$	20	20	20	$\cdot \cdot \cdot \cdot$ $2e^- 8e^- 8e^- 2e^-$	4. per 2A	Metal		
6	$^{16}_{16}\text{S}$	16	16	16	$\cdot \cdot \cdot \cdot$ $2e^- 8e^- 6e^-$	3. per 6A	Ametel	Kovalent	Ort.
	^8_8O	8	8	8	$\cdot \cdot \cdot$ $2e^- 6e^-$	2. per 6A	Ametel		

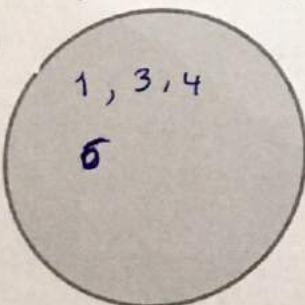
8. SINIF TEOG HAZIRLIK KİMYASAL BAĞLAR ÇALIŞMA KAĞIDI

FORMÜL	AMETAL	METAL	İYONİK BAĞ	KOVALENT BAĞ	ELEKTRON ORTAKLAŞMASI	ALIŞVERİŞ ELEKTRON ORTAKLAŞMASI
Al_2O_3	O	Al	X			X
KF	F	K	X			X
CH_4	C	H		X	X	
NaF	F	Na	X			X
KI	I	K	X			X

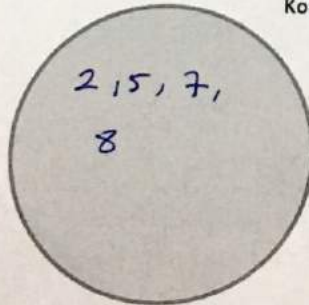
Aşağıda verilen özelliklerden uygun olanları iyonik bağ ve kovalent bağ balonlarına yerleştiriniz.

- Kristal yapıdadırlar.
- Oda koşullarında katı, sıvı ve gaz halindedir.
- Oda koşullarında katı haldedir.
- Sulu çözeltileri elektrik akımını iletirler.
- Sulu çözeltileri elektrik akımını iletmez.
- Erime ve kaynama noktaları çok yüksektir.
- Moleküler yapıdır.
- Erime ve kaynama noktaları düşüktür.

İyonik bağ



Kovalent bağ



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

