



Etkinlik-1

Aşağıda bazı iyonik bileşikleri oluşturan katyon ve anyon adları verilmiştir. Tabloda bu katyon ve anyonların oluşturduğu bileşiğin formülünü ve bileşiğin sistematik adını yazınız.

Katyon Adı	Anyon Adı	Bileşik Formülü	Bileşiğin Sistematik Adı
Sodyum	Bromür	NaBr	Sodyum bromür
Alüminyum	Klorür	AlCl ₃	Alüminyum klorür
Kalsiyum	Oksit	CaO	Kalsiyum oksit
Lityum	Florür	LiF	Lityum florür
Çinko	Hidroksit	Zn(OH) ₂	Çinko hidroksit
Rubidyum	Sülfat	Rb ₂ SO ₄	Rubidyum sülfat
Stronsiyum	Fosfat	Sr ₃ (PO ₄) ₂	Stronsiyum fosfat
Potasyum	Asetat	CH ₃ COOK	Potasyum asetat
Magnezyum	Siyanür	Mg(CN) ₂	Magnezyum siyanür
Amonyum	Nitrat	NH ₄ NO ₃	Amonyum nitrat
Sodyum	Bikarbonat	NaHCO ₃	Sodyum bikarbonat
Baryum	Nitrür	Ba ₃ N ₂	Baryum nitrür

Etkinlik-2

Aşağıda formülleri verilen iyonik bileşiklerin katyon ve anyonlarını tabloda belirtilen alanlara yazınız.

İyonik Bileşik Formülü	Katyon	Anyon
CaCO ₃	Ca ²⁺	CO ₃ ²⁻
Na ₂ S	Na ⁺	S ²⁻
FeCl ₃	Fe ³⁺	Cl ⁻
Cu ₂ O	Cu ⁺	O ²⁻
AlP	Al ³⁺	P ³⁻
K ₂ SO ₄	K ⁺	SO ₄ ²⁻
NH ₄ Cl	NH ₄ ⁺	Cl ⁻
(NH ₄) ₃ PO ₄	NH ₄ ⁺	PO ₄ ³⁻

Etkinlik-3

Aşağıda sistematik adları verilen bileşiklerin formüllerini belirtilen boşluklara yazınız.

Bileşiğin Sistematik Adı	Bileşik Formülü
Demir (II) nitrat	Fe(NO ₃) ₂
Bakır (I) sülfür	Cu ₂ S
Kurşun (IV) oksit	PbO ₂
Gümüş florür	AgF
Mangan (III) klorür	MnCl ₃
Demir (II) sülfat	FeSO ₄

Etkinlik-4

Aşağıda sistematik adları verilen bileşiklerin formüllerini ve birim formüllerindeki anyon ve katyon sayılarını, belirtilen yerlere yazınız.

Bileşiğin Sistematik Adı	Bileşik Formülü	Anyon Sayısı	Katyon Sayısı
Amonyum sülfür	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	1	2
Sodyum bikarbonat	NaHCO_3	1	1
Kalay (II) sülfat	SnSO_4	1	1
Sodyum hidrür	NaH	1	1
Alüminyum iyodür	AlI_3	3	1
Demir (III) karbonat	$\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$	3	2
Kalsiyum nitür	Ca_3N_2	2	3

Etkinlik-5

Aşağıda formülleri verilen moleküler yapıli bileşiklerin sistematik adlarını yazınız.

Bileşik Formülü	Bileşiğin Sistematik Adı	Bileşik Formülü	Bileşiğin Sistematik Adı
CO	Karbon monoksit	NO_2	Azot dioksit
H_2O	Dihidrojen monoksit	PCl_5	Fosfor pentaklorür
CCl_4	Karbon tetraklorür	N_2O	Diazot monoksit
PCl_3	Fosfor triklorür	BH_3	Bor trihidrür
N_2O_5	Diazot pentaoksit	SO_2	Kükürt dioksit
N_2S	Diazot monosülfür	CO_2	Karbon dioksit



Etkinlik-6

Aşağıda yaygın adları verilen bileşiklerin sistematik adlarını ve formüllerini yazınız.

Bileşiğin Yaygın Adı	Sistematik Adı	Formülü
Kireç Taşı	Kalsiyum karbonat	CaCO ₃
Su	Dihidrojen monoksit	H ₂ O
Amonyak	Trihidrojen mononitrür	NH ₃
Yemek sodası	Sodyum bikarbonat	NaHCO ₃
Çamaşır sodası	Sodyum karbonat	Na ₂ CO ₃
Sud kostik	Sodyum hidroksit	NaOH
Sönmüş kireç	Kalsiyum hidroksit	Ca(OH) ₂



Etkinlik-7

Aşağıda sistematik adları verilen bileşiklerin formüllerini yazarak iyonik ya da moleküler bileşik olarak sınıflandırınız.

Bileşiğin Sistematik Adı	Formülü	Sınıfı
Amonyum bromür	NH ₄ Br	İyonik
Karbon disülfür	CS ₂	Moleküler
Krom (II) sülfat	CrSO ₄	İyonik
Amonyum sülfat	(NH ₄) ₂ SO ₄	İyonik
Kükürt trioksit	SO ₃	Moleküler
Karbon tetraklorür	CCl ₄	Moleküler
Sodyum bikarbonat	NaHCO ₃	İyonik