

8.Sınıf Bileşik formüllerinin yazılması çözümlü sorular.

Çok atomlu iyonların oluşturdukları iyonik yapıli bileşikler

Soru Sayısı:2

Soru1: Aşağıdaki tabloda boş bırakılan alanları doldurunuz.

	Cl ⁻ (Klorür)	F ⁻ (Florür)	O ⁻² (Oksit)	S ⁻² (Sülfür)	P ⁻² (Fosfür)	N ⁻² (Nitrür)
Na ⁺ (Sodyum)						
K ⁺ (Potasyum)						
Li ⁺ (Lityum)						
Be ⁺² (Berilyum)						
Mg ⁺² (Magnezyum)						
Ca ⁺² (Kalsiyum)						
Al ⁺³ (Alüminyum)						
Zn ⁺² (Çinko)						
Fe ⁺² (Demir)						

Çözüm

	Cl ⁻ (Klorür)	F ⁻ (Florür)	O ⁻² (Oksit)	S ⁻² (Sülfür)	P ⁻² (Fosfür)	N ⁻² (Nitrür)
Na ⁺ (Sodyum)	NaCl	NaF	Na ₂ O	Na ₂ S	Na ₂ P	Na ₂ N
K ⁺ (Potasyum)	KCl	KF	K ₂ O	K ₂ S	K ₂ P	K ₂ N
Li ⁺ (Lityum)	LiCl	LiF	Li ₂ O	Li ₂ S	Li ₂ P	Li ₂ N
Be ⁺² (Berilyum)	BeCl ₂	BeF ₂	BeO	BeS	BeP	BeN
Mg ⁺² (Magnezyum)	MgCl ₂	MgF ₂	MgO	MgS	MgP	MgN
Ca ⁺² (Kalsiyum)	CaCl ₂	CaF ₂	CaO	CaS	CaP	CaN
Al ⁺³ (Alüminyum)	AlCl ₃	AlF ₃	Al ₂ O ₃	Al ₂ S ₃	Al ₂ P ₃	Al ₂ N ₃
Zn ⁺² (Çinko)	ZnCl ₂	ZnF ₂	ZnO	ZnS	ZnP	ZnN
Fe ⁺² (Demir)	FeCl ₂	FeF ₂	FeO	FeS	FeP	FeN

Soru2: Aşağıdaki tabloda çok atomlu iyonların yaptıkları bileşiklerin formüllerini boş bırakılan yerlere yazınız.

	PO ₄ ⁻³ (Fosfat)	SO ₄ ⁻² (Sülfat)	CO ₃ ⁻² (Karbonat)	OH ⁻ (Hidroksit)	NO ₃ ⁻ (Nitrat)
Na ⁺ (Sodyum)					
K ⁺ (Potasyum)					
Li ⁺ (Lityum)					
Be ⁺² (Berilyum)					

Mg ⁺² (Magnezyum)					
Ca ⁺² (Kalsiyum)					
Al ⁺³ (Alüminyum)					
Zn ⁺² (Çinko)					
NH ₄ ⁺ (Amonyum)					

Çözüm

	PO ₄ ⁻³ (Fosfat)	SO ₄ ⁻² (Sülfat)	CO ₃ ⁻² (Karbonat)	OH ⁻ (Hidroksit)	NO ₃ ⁻ (Nitrat)
Na ⁺ (Sodyum)	Na ₃ PO ₄	Na ₂ SO ₄	Na ₂ CO ₃	NaOH	NaNO ₃
K ⁺ (Potasyum)	K ₃ PO ₄	K ₂ SO ₄	K ₂ CO ₃	KOH	KNO ₃
Li ⁺ (Lityum)	Li ₃ PO ₄	Li ₂ SO ₄	Li ₂ CO ₃	LiOH	LiNO ₃
Be ⁺² (Berilyum)	Be ₃ (PO ₄) ₂	BeSO ₄	BeCO ₃	Be(OH) ₂	Be(NO ₃) ₂
Mg ⁺² (Magnezyum)	Mg ₃ (PO ₄) ₂	MgSO ₄	MgCO ₃	Mg(OH) ₂	Mg(NO ₃) ₂
Ca ⁺² (Kalsiyum)	Ca ₃ (PO ₄) ₂	CaSO ₄	CaCO ₃	Ca(OH) ₂	Ca(NO ₃) ₂
Al ⁺³ (Alüminyum)	AlPO ₄	Al ₂ (SO ₄) ₃	Al ₂ (CO ₃) ₃	Al(OH) ₃	Al(NO ₃) ₃
Zn ⁺² (Çinko)	Zn ₃ (PO ₄) ₂	ZnSO ₄	ZnCO ₃	Zn(OH) ₂	Zn(NO ₃) ₂
NH ₄ ⁺ (Amonyum)	(NH ₄) ₃ PO ₄	(NH ₄) ₂ SO ₄	(NH ₄) ₂ CO ₃	NH ₄ OH	NH ₄ NO ₃