

BİLEŞİK OLUŞTURMA-TANIMA,BİLEŞİKTEKİ ELEMENTLER,BAĞ TÜRÜ ÇALIŞMA YAPRAĞI

.../12/2013

A) Aşağıdaki tablodaki katyon ve anyonların oluşturduğu bileşikler tablodaki uygun yerlere doldurunuz.

	Cl^{-1}	F^{-1}	Br^{-1}	$(\text{OH})^{-1}$	$(\text{NO}_3)^{-1}$	$(\text{SO}_4)^{-2}$	O^{-2}	S^{-2}	$(\text{CO}_3)^{-2}$	$(\text{ClO}_3)^{-1}$	$(\text{PO}_4)^{-3}$	N^{-3}	$(\text{HSO}_4)^{-}$	$(\text{CrO}_4)^{-2}$	I^{-1}
H^{+1}															
Na^{+1}															
Li^{+1}															
K^{+1}															
$(\text{NH}_4)^{+1}$															
Ag^{+1}															
Cu^{+1}															
Mg^{+2}															
Be^{+2}															
Ca^{+2}															
Fe^{+2}															
Zn^{+2}															
Cu^{+2}															
Fe^{+3}															
Al^{+3}															



B) Tabloyu verilen örnekten faydalanarak doldurunuz.

<i>BİLEŞİĞİN FORMÜLÜ</i>	<i>BİLEŞİĞİ OLUŞTURAN ELEMENTLER</i>	<i>BİLEŞİĞİ OLUŞTURAN ATOMLARIN SAYISI</i>	<i>TOPLAM ATOM SAYISI</i>
MgCl₂	Mg:Magnezyum Cl:klor	Mg:1 tane Cl:2 tane	3
NH₄F			
H₂O			
HNO₃			
NaNO₂			
Ca(NO₃)₂			
(NH₄)₂O			
Na₃PO₄			
Al₂(CO₃)₃			
(NH₄)₂CO₃			
Pb₃(PO₄)₃			
2H₂CO₃			
4Na₂SO₄			
2CO₂ + 3H₂O			
6C₂H₅OH + 2O₂			
(NH₄)₂CO₃			
5Al(NO₂)₃			

Na:11

Cl:17

H:1

O:8

Mg:12

Be:4

F:9

Ca:20

N:7

S:16

Li:3

C:6

B:5

BİLEŞİĞİN FORMÜLÜ	ELEKTRON DİZİLİMİ	ELEKTRON ALIR/VERİR.	İYON YÜKÜ	PERİYODİK CETVELDEKİ YERİ	METAL	AMETAL	BAĞ TÜRÜ	
							İyonik	Kovalent
NaCl	Na:2 8 1 Cl: 2 8 7	Na:1elektron verir. Cl: 1 elektron alır.	+1 -1	Na:3. periyot 1A grubu Cl: 3.periyot 7A grubu	Na:sodyum	Cl:klor	X	
H ₂ O								
MgCl ₂								
BeF ₂								
CaO ₂								
NO ₂								
SO ₂								
F ₂								
Li ₂ S								
Be ₂ S ₂								
CO ₂								
KCl								
BCl ₃								