

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

.../12/2013

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

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



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>
<b>MgCl<sub>2</sub></b>	Mg:Magnezyum Cl: klor	Mg:1 tane      Cl:2 tane	3
<b>NH<sub>4</sub>F</b>			
<b>H<sub>2</sub>O</b>			
<b>HNO<sub>3</sub></b>			
<b>NaNO<sub>2</sub></b>			
<b>Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>			
<b>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>O</b>			
<b>Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub></b>			
<b>Al<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></b>			
<b>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>			
<b>Pb<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>			
<b>2H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>			
<b>4Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>			
<b>2CO<sub>2</sub> + 3H<sub>2</sub>O</b>			
<b>6C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH + 2O<sub>2</sub></b>			
<b>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>			
<b>5Al(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub></b>			



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 <sub>2</sub> O								
MgCl <sub>2</sub>								
BeF <sub>2</sub>								
CaO <sub>2</sub>								
NO <sub>2</sub>								
SO <sub>2</sub>								
F <sub>2</sub>								
Li <sub>2</sub> S								
Be <sub>2</sub> S <sub>2</sub>								
CO <sub>2</sub>								
KCl								
BCl <sub>3</sub>								