

Yetkili ve Kullanıcı olmak üzere sisteme kayıtlı iki kullanıcı bulunmaktadır. Sisteme kayıtlı olmayan kullanıcılar yani ziyaretçiler sadece oyun modülünü göreceklerdir.

## SİSTEMDE YER ALAN MODÜLLER

## 1. ADMİN MODÜLÜ

- Yetkili sisteme kullanıcı ekleyebilecek
- Yetkili sistemden kullanıcı silebilecek
- Yetkili kullanıcının bilgilerini görüntüleyip veri güncellemesi yapabilecek
- Yetkili oyun seviyelerinde veri ekleme, veri silme ve veri güncelleme işlemi yapabilecek
- Yetkili kullanıcıların oyun oynama istatistiklerini görüntüleyebilecek
- Kullanıcı kendi ile ilgili oyun oynama istatistiklerini görüntüleyebilecek

## 2. KULLANICI MODÜLÜ

- Kullanıcı ve yetkili giriş işlemini bu modülde yapacak.
- Yeni üye kayıtları yapılabilecek
- Kullanıcı kendi sayfasını görüntüleyip bilgilerini güncelleyebilecek

## 3. OYUN MODÜLÜ

- Yap-Boz oyununun oynanabileceği modüldür.
- **Oyunun amacı** kimya eğitiminde bileşiklerin oluşturulması ve adlandırılması konusunun daha eğlenceli ve rahat kavranabilmesini sağlamaktır.
- Oyun seviyeleri Tablo 3.1 deki katyon ve anyonlar kullanılarak oluşturulacaktır.
- Oyunun 15 seviyesi bu modülde yer alacaktır.
- Üye olmadan gelen ziyaretçiler de görebilecek ama istatistiksel verileri veritabanında tutulmayacaktır.
- Oyun seviyesine bir örnek Şekil 3.1 de verilmiştir.

**Tablo 3.1:** Oyun seviyeleri oluşturulurken kullanılacak veri havuzu

Katyon Sembolü	Katyon Adlandırılması	Anyon Sembolü	Anyon Adlandırılması	
H <sup>+</sup>	Hidrojen	OH-	Hidroksit	
Li <sup>+</sup>	Lityum	F <sup>-</sup>	Florür	
K <sup>+</sup>	Potasyum	Cl <sup>-</sup>	Klorür	
Na⁺	Sodyum	Br <sup>-</sup>	Bromür	
Pb⁺	Rubidyum	ľ	İyodür	
Cs <sup>+</sup>	Sezyum	NO <sub>3</sub>	Nitrat	
Cu⁺	Bakır (I)	NO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	Nitrit	
Hg⁺	Cıva (I)	ClO <sub>4</sub> -	Perklorat	
Ag⁺	Gümüş	CIO <sub>3</sub> -	Klorat	
Be <sup>2+</sup>	Berilyum	ClO <sub>2</sub> -	Klorit	
Ba <sup>2+</sup>	Baryum	CIO-	Hipoklorit	
Ca <sup>2+</sup>	Kalsiyum	HCO₃ <sup>-</sup>	Bikarbonat	
Mg <sup>2+</sup>	Magnezyum	HSO <sub>4</sub> -	Bisülfat	
Zn²+	Çinko	CH₃COO <sup>-</sup>	Asetat	
Pb <sup>2+</sup>	Kurşun (II)	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Bifosfat	
Sn <sup>2+</sup>	Kalay (II)	MnO <sub>4</sub> -	Permanganat	
Cu²+	Bakır (II)	MnO <sub>4</sub> <sup>2</sup> -	Manganat	
Hg <sup>2+</sup>	Cıva (II)	CN <sup>-</sup>	Siyanür	
Fe <sup>2+</sup>	Demir (II)	SCN <sup>-</sup>	Tiyosiyanat	
Cr <sup>2+</sup>	Krom (II)	CO <sub>3</sub> <sup>2</sup> -	Karbonat	
Ni <sup>2+</sup>	Nikel	SO <sub>4</sub> <sup>2</sup> -	Sülfat	
Mn <sup>2+</sup>	Mangan (II)	SO <sub>3</sub> <sup>2</sup> -	Sülfit	
Al³+	Alüminyum	O <sup>2-</sup>	Oksit	
Cr <sup>3+</sup>	Krom (III)	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Okzalat	
As³+	Arsenik (III)	CrO <sub>4</sub> <sup>2</sup> -	Kromat	
Fe³+	Demir (III)	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	Dikromat	
Bi <sup>3+</sup>	Bizmut (III)	\$ <sup>2-</sup>	Sülfür	
Co³+	Kobalt (III)	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Fosfat	
Sn <sup>4+</sup>	Kalay (IV)	PO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Fosfit	
Pb <sup>4+</sup>	Kurşun (IV)	N <sup>3-</sup>	Nitrür	
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Amonyum	P <sup>3-</sup> Fosfür		
H₃O⁺	Hidronyum	<b>C⁴</b> Karbür		

**Şekil 3.1 (Seviye 1 Resmi):** Birinci satır ve sütun her seviyede sabit olacak. Yeşil çerçeveli bölge oyunda yerleştirmenin yapılacağı yerdir. Kullanıcı, anyon (A) ve katyon (K) için uygun bileşiği seçip aktif bölgedeki kutucuklara yerleştirecektir. Veriler Tablo 3.1 den üretilmiştir.

K	F <sup>*</sup>	Cl <sup>-</sup>	Br⁻	ľ	S <sup>2-</sup>	N <sup>3-</sup>	P <sup>3-</sup>	Sabit Satır
H <sup>+</sup>	HF	HCl	HBr	HI	H₂S	H₃N	H₃P	
Li <sup>+</sup>	LiF	LiCl	LiBr	Lil	Li <sub>2</sub> S	Li <sub>3</sub> N	Li <sub>3</sub> P	→ Aktif Satır ve Sütunlar (7*7)
K⁺	KF	KCI	KBr	KI	K <sub>2</sub> S	K <sub>3</sub> N	K₃P	
Na⁺	NaF	NaCl	NaBr	Nal	Na₂S	Na₃N	Na₃P	
Cs⁺	CsF	CsCl	CsBr	CsI	Cs <sub>2</sub> S	Cs <sub>3</sub> N	Cs <sub>3</sub> P	
Be <sup>2+</sup>	BeF <sub>2</sub>	BeCl <sub>2</sub>	BeBr <sub>2</sub>	Bel <sub>2</sub>	Be <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	Be <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	Be <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	
Ba <sup>2+</sup>	BaF <sub>2</sub>	BaCl <sub>2</sub>	BaBr <sub>2</sub>	Bal₂	Ba <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	Ba <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	Ba <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	

