



Johann Wolfgang Döbereiner (Yohan Volfkank Döberaynar)
(1780-1849)

Benzer özellik gösteren elementleri üçerli gruplar hâlinde göstermiştir. Döbereiner'a göre lityum, sodyum ve potasyum benzer özellikler gösterdiği için aynı grupta yer almıştır.

DÖBEREİNER

3 NOKTA = 3 'ERLİ GRUP

Tarık ÖLMEZ
www.atolyefrekans.com

C

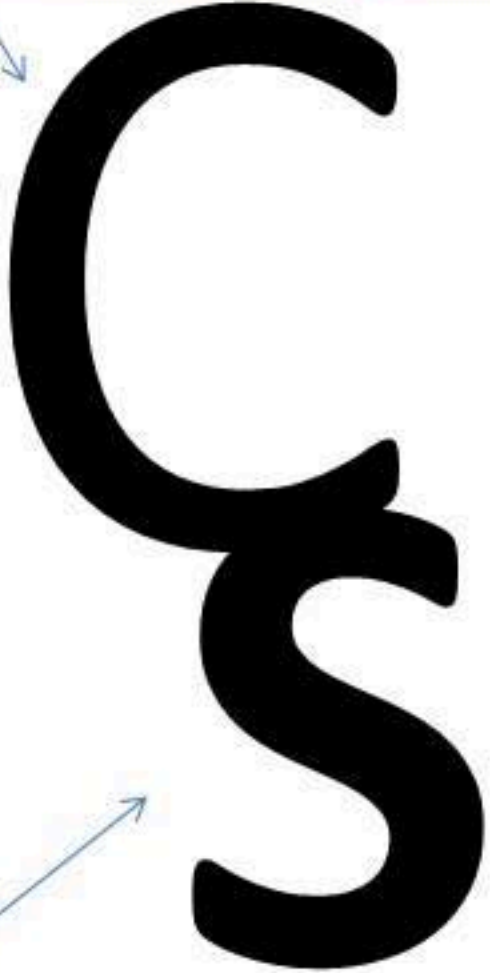
HANCOURTOIS

S



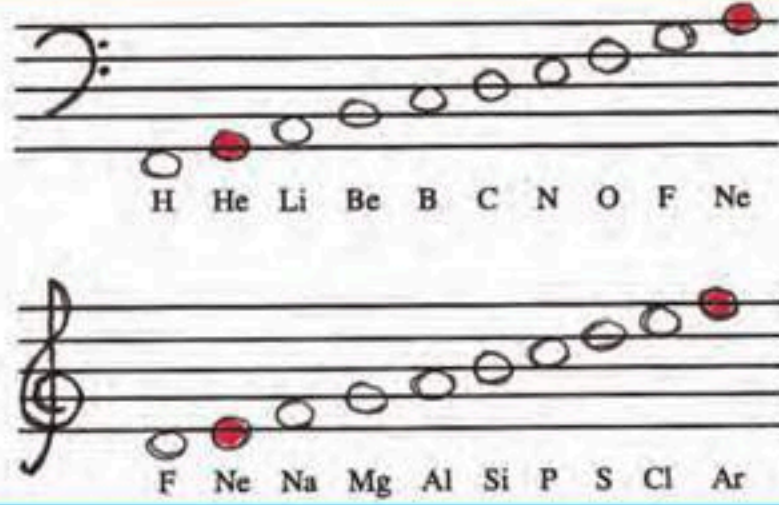
A.E. Beguyer De Chancourtois
(Aleksandır Beguyer Dö Şankur-
tua) (1820-1886)

Benzer özellik gösteren bazı
element ve iyonları dikey bir sırada
gösteren bir tablo oluşturmuştur.



SARMAL DİKEY SIRA

Tarık ÖLMEZ
www.atolyefrekans.com



John Newlands (Con Nivlinds)
(1837-1898)

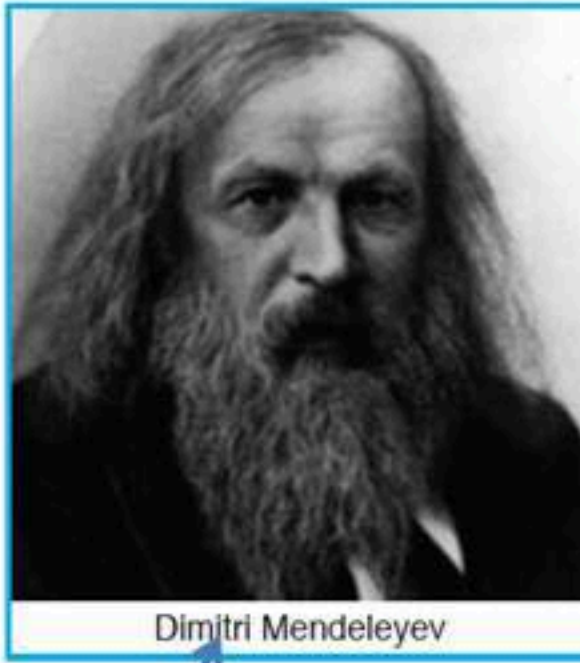
Elementleri atom ağırlıklarına göre sıralamıştır. İlk sekiz elementten sonra benzer özelliklerin tekrar ettiğini keşfetmiştir. Oluşturduğu tabloyu müzikteki notalara benzetmiştir.

Newlan **S** → **Sekizli**

Tarık ÖLMEZ
www.atolyefrekans.com



Julius Lothar Mayer



Dimitri Mendeleev

m.A.m.A

Atom Ağırlığı

Julius Lothar Mayer (Julis Lothar Mayer) (1830-1895)

Dimitri Mendeleev (1834-1915)

Bu iki bilim insanı birbirinden habersiz aynı sıralamayı elde etmişlerdir. Mayer, elementleri benzer fiziksel özelliklerine göre sıralarken Mendeleev, elementleri **atom ağırlıklarına** göre sıralamıştır.

Mendeleev'in oluşturduğu tablo 12 satır ve 8 sütundan oluşmaktadır. Mendeleev, günümüzde kullandığımız periyodik sisteme benzer bir sistem oluşturmuştur.

Tarık ÖLMEZ

www.atolyefrekans.com



Henry Moseley

Henry Moseley (Henri Mozeli) (1817-1915)

1913 yılında periyodik sistemi atom numaralarına göre düzenlemiştir.

H. MOSELEY
ATOM
NO

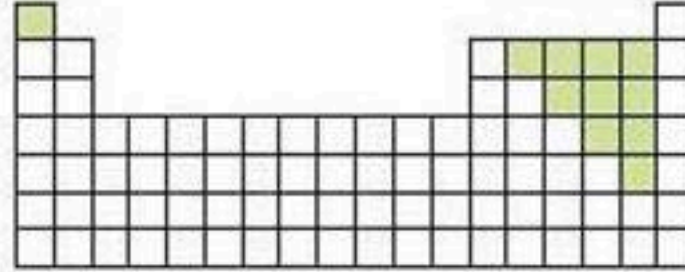


Gilen Siborg

Gilen Siborg (Gilen Siborg) (1912-1999)

Periyodik sistemin en altında yer alan iki sıra hâlindeki elementleri düzenleyerek günümüzdeki periyodik sisteme son şeklini vermiştir.

Tarık ÖLMEZ
www.atolyefrekans.com



En altta yer alan iki sıra

GİLEN

SİBORG

G

R

U

Tarık ÖLMEZ
www.atolyefrekans.com

P

E

R

.

Y

O

T

7 HARF 7 PERİYOT