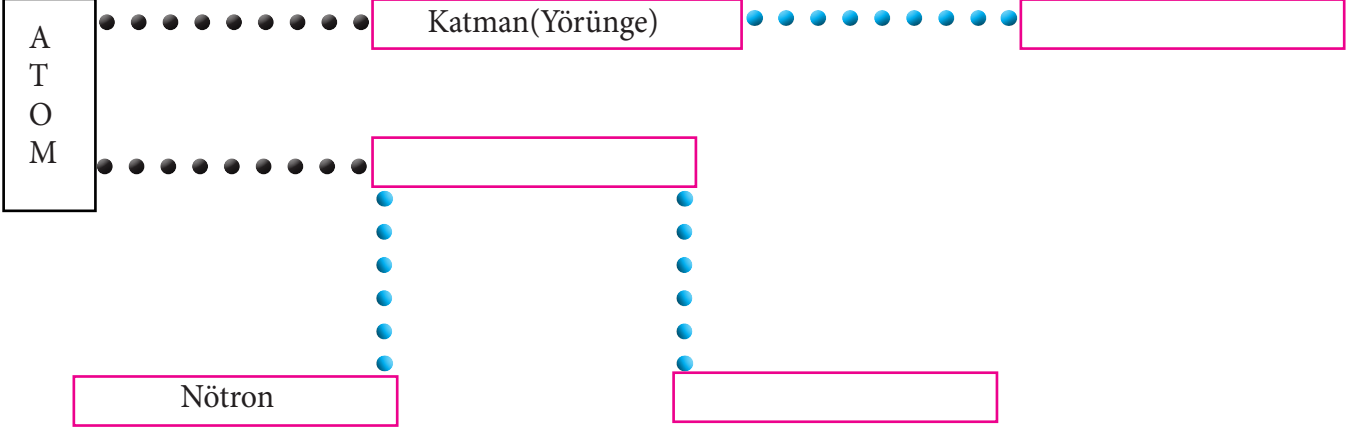


7.SINIF 3. ÜNİTE MADDENİN TANECİKLİ YAPISI

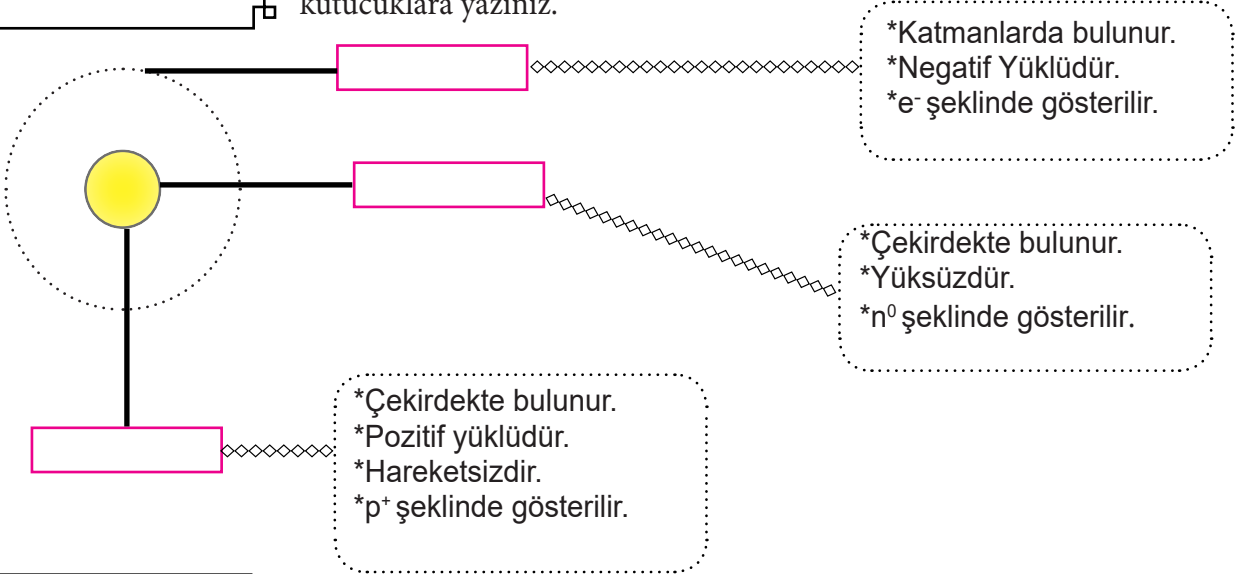
*Maddenin en küçük yapı biriminedenir.
Atom kısımdan oluşur.



ETKİNLİK 1 Aşağıda verilen boşlukları doldurunuz.



ETKİNLİK 2 Aşağıda verilen atomun katman ve çekirdeğinde bulunan taneciklerin isimlerini kutucuklara yazınız.



ETKİNLİK 3 Aşağıdaki boşluklara uygun kelimeleri yazınız.

- 1)Atomun katmanlarında bulunan negatif yüklü parçacıklaradenir.
- 2)Elektronların çekirdek etrafında hareket ettikleri bölgeleredenir.
- 3)Atomun çekirdeğinde yüksüz parçacıklaradenir.
- 4).....p⁺ şeklinde gösterilir.
- 5).....n⁰ şeklinde gösterilir.
- 6).....e⁻ şeklinde gösterilir.
- 7)Maddenin en küçük yapı taşına.....denir.
- 8)Atomve olmak üzere iki kısımdan oluşur.

7.SINIF 3. ÜNİTE MADDENİN TANECİKLİ YAPISI

ETKİNLİK 4

Atom modelleri hakkında verilen cümleler ile bilim insanları ile eşleştiriniz.

Atom modelini üzümlü keke benzetmiştir
Atomda(+) ve (-) yükler bulunur.



JOHN DALTON

İlk bilimsel çalışmayı yapmıştır. Atomu içi dolu kürelere benzetmiştir.



DEMOKRİTOS (DEMOKRİTUS)

Maddeyi oluşturan en küçük parçalara atom denir.



JOHN JOSEPH THOMSON

Elektronların çekirdek etrafında belirli uzaklıklardaki katmanlarda dolaştığını belirtmiştir.



ERNEST RUTHERFORD

Atom güneş sistemine benzer. Güneş çekirdeğe, diğer gezegenler ise elektronlara benzer.



NİELS BOHR

ETKİNLİK 5

Elektron sayıları verilen nötr atomların katmanlarında bulunan elektron sayılarını yazın.

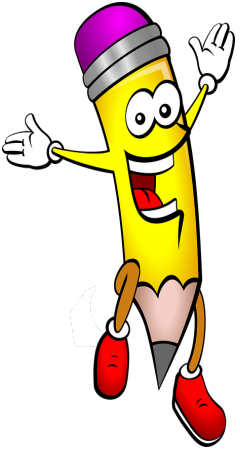
| ELEMENT | ELEKTRON SAYISI | KATMAN | | |
|---------|-----------------|--------|----|----|
| | | 1. | 2. | 3. |
| KLOR | 17 | | | |
| SODYUM | 11 | | | |
| FOSFOR | 15 | | | |
| AZOT | 7 | | | |
| ARGON | 18 | | | |
| KÜKÜRT | 16 | | | |
| HELYUM | 2 | | | |

7.SINIF 3. ÜNİTE MADDENİN TANECİKLİ YAPISI

ETKİNLİK 8

Aşağıda verilen tablo ile ilgili soruları cevaplayınız.

| | | | |
|----------------------|--------------------|-------------------------------------|--------------------|
| CO_2 | NH_4^+ | SO_4^{-2} | CO_3^{-2} |
| He | PO_4^{-3} | $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ | O^{-2} |
| H_2O | P^{-3} | SO_2 | NO_3^- |



Tabloda verilenlerden hangisi yada hangileri çok atomlu katyondur?

Tabloda verilenlerden hangisi yada hangileri çok atomlu anyondur?

Tabloda verilenlerden hangisi yada hangileri bileşik örneğidir?

Tabloda verilenlerden hangisi yada hangileri tek atomlu anyon örneğidir?

Tabloda verilen hangisi yada hangileri kararlı element örneğidir?

ETKİNLİK 9

Aşağıda isimleri verilen elementlerin sembollerini karşısında verilen kutucuklara yazınız.

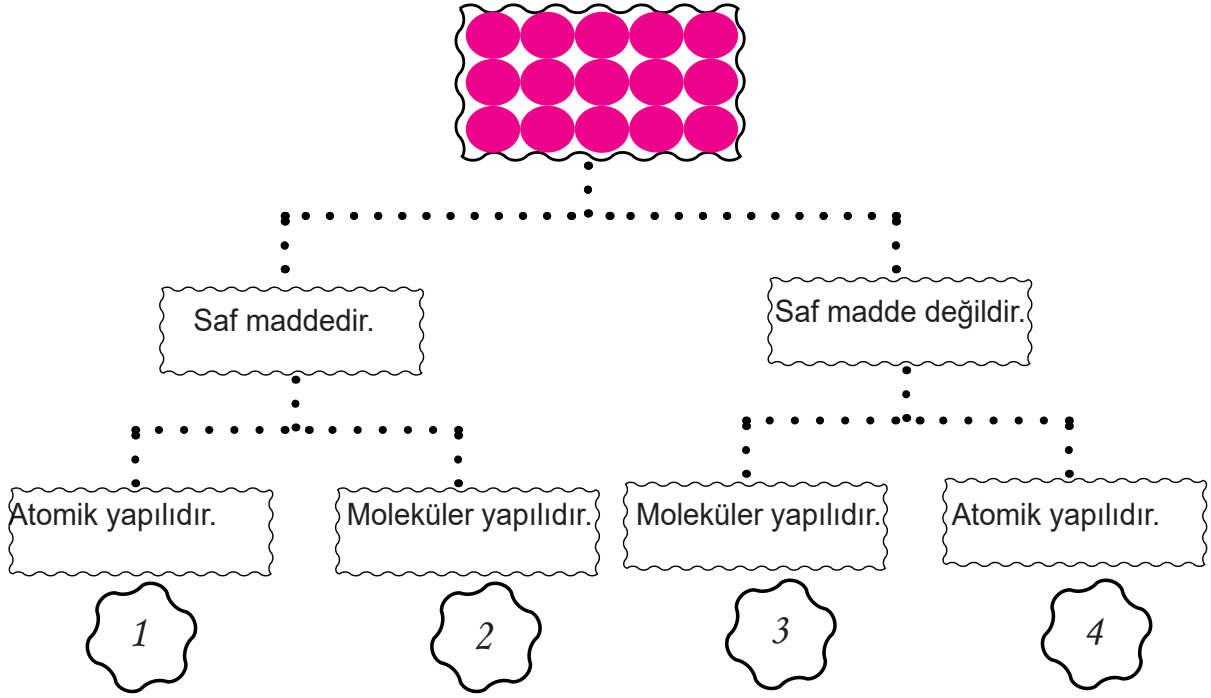
| | | | |
|-----------|---|----------|--|
| HİDROJEN | H | KLOR | |
| SİLİSYUM | | AZOT | |
| FOSFOR | | FLOR | |
| MAGNEZYUM | | POTASYUM | |
| KÜKÜRT | | ARGON | |

MAHMUT ASLAN - FEN DERYASI

7.SINIF 3. ÜNİTE MADDENİN TANECİKLİ YAPISI

ETKİNLİK 10

Ali verilen modeller ile ilgili doğru ifadeleri takip ettiğinde hangi çıkışa ulaşmış olur.



ETKİNLİK 11

Aşağıda verilen bileşiklerin formüllerini kutucuklara yazınız.

| ADI | FORMULÜ | ADI | FORMULÜ |
|----------------|---------|---------------------|---------|
| Karbondioksit | | Azotdioksit | |
| Sodyum klorür | | Basit şeker(glikoz) | |
| Kükürtdioksit | | Amonyak | |
| Karbonmonoksit | | Hidrojen klorür | |