

→ devam ediyor.

## ATOM MODELLERİ

### 4. BOHR ATOM MODELİ

#### \* TEMEL HÂL

Atomdaki  $e^{-}$  nun min. enerji düzeyinde bulunduğu durumdur.

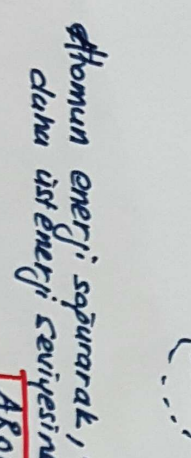
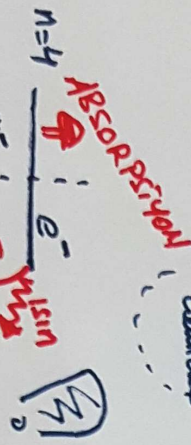
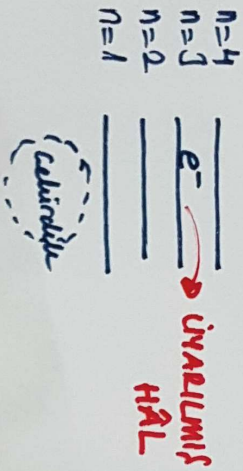
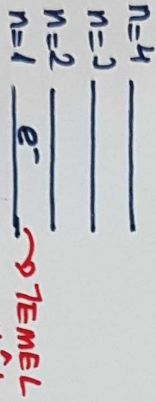
✓ KARARLIDIR. \* (min. enerjilidir)

#### \* UYARILMIŞ HÂL

Atomdaki  $e^{-}$  nun bulunması, gerçekte enerji düzeyindedir, daha üst bir enerji düzeyinde bulunduğu durumdur.

✓ KARARSIZDIR. (Bu durumda (uzatılabilir) kalmak istemez.)

Bohr, sadece tek  $e^{-}$  lü atom ya da iyonlardaki  $e^{-}$  hareketini açıklıyor. UYUZMA!



enerji absorbe eder. Yukarı doğru.

fazla enerjiyi atıyor

Atomun enerji seviyelerini,  $e^{-}$  nun daha üst enerji seviyesine geçmesini

Atomun üzerindeki fazla enerjiyi, ısıya yaparak atmasına

ABSORPSİYON

EMİSYON

Isıya yapar fazla enerjiyi

### 5. MODERN ATOM KURAMI

\* Kurucuları Heisenberg ve Schrödinger'dir

\*  $e^{-}$  larin belirli yörüngeler üzerinde sabit kalmadığını hızlarının ve konumlarının dağılıpını söyler.

\*  $e^{-}$  nun bulunma olasılığı bölgeler vardır.

#### ORBITAL

\*  $e^{-}$  larin orbitallerde yer almasıyla cebirliğin etrafında bulutsu bir parçacık olduğunu

söyledikleri için, " $e^{-}$  bulutsu" modelidir.

\* Atomların proton sayıları aynı olduğunda, aynı elementler olduğunu ifade eder.

\* Yeni elementin kimliğini belirleyen tanecik protondur.