**Energie elektronu**

Energie elektronu v atomu je ve formě malinkatých oddělených porcí (kvant), proto ji nazýváme kvantová.

Částice, která nese kvantum energie, se nazývá **foton**.

Přechod elektronu do stavu s jinou energií provází pohlcení (*absorpce)* nebo vyzáření (*emise*) fotonu.

Energie elektronu může nabývat jen určitých hodnot.

**Záření z elektronového obalu**

Světlo je elektromagnetické vlnění s vlnovými délkami od 390 nm do 760 nm. Světlo vychází z rožhavených těles, kromě toho vzniká při přechodech elektronů ve valenční vrstvě.

Druhy neviditelného elektromagnetického záření:

* ultrafialové UV př. v soláriích, při sterilizaci nástrojů…
* rentgenové RTG př. v ůékařství
* záření gama γ př. při ozařování nádorů
* infračervené IR př. dálkový ovladač, noční vidění

 vyzařují ho všechna teplá tělesa

* mikrovlnné př. mikrovlnka, mobil, GPS, satelitní TV
* rádiové př. rozhlas