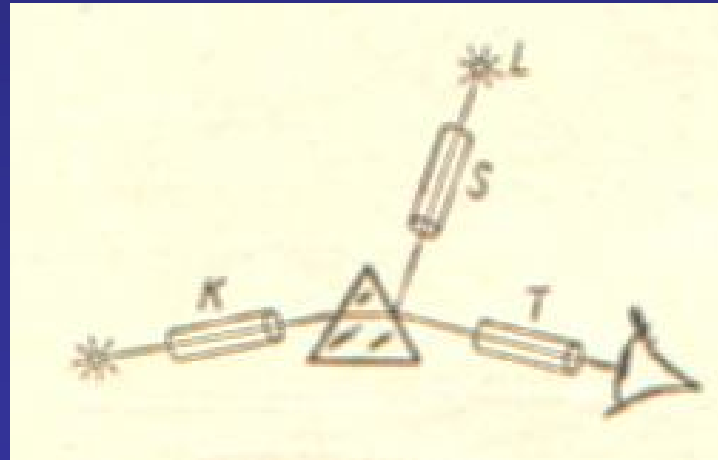


Színképelemzés

- Az atomfizikai vizsgálatok legfontosabb technikája **SPEKTROSZKÓPIA**.
- A **SPEKTROSZKÓPIA** olyan módszer, amely segítségével az atomban lévő elektronok energiaszintjeire lehet következtetni.
- Eszköze a **SPEKTRROSZKÓP**.



Színképek fajtái

1. Kibocsátási vagy emissziós színkép

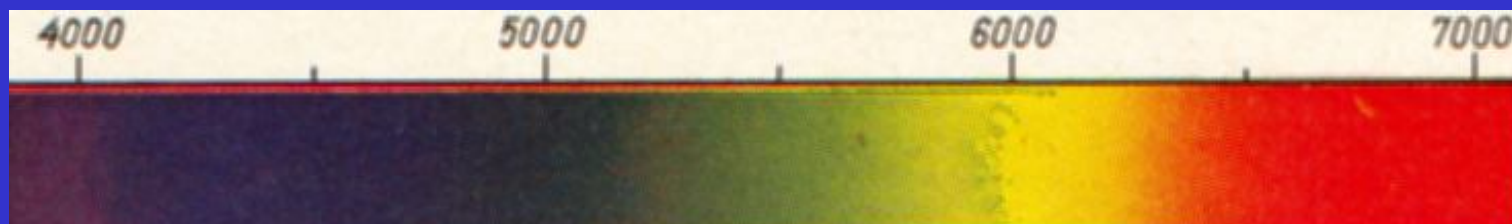
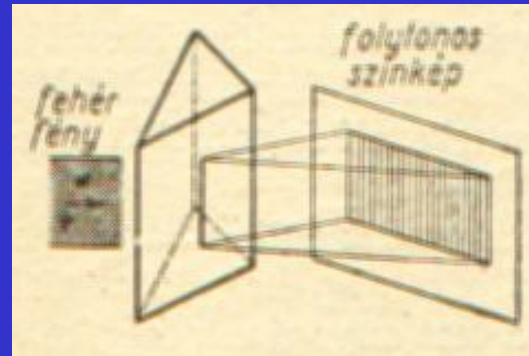
- Izzó szilárd testek esetén
- Folyadékok esetén
- Izzó gázok esetén

2. Elnyelési vagy abszorpciós színkép

Kibocsátási vagy emissziós színekép

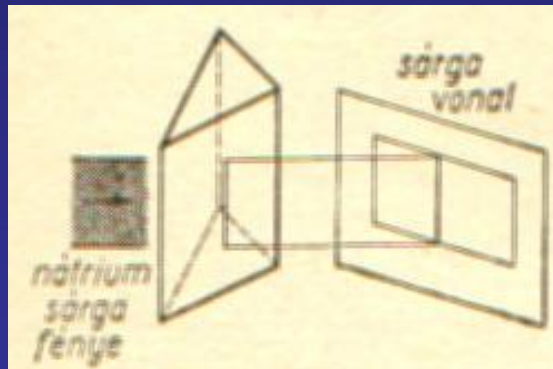
- Izzó szilárd és folyékony testek esetén

A magas hőmérsékleten izzó **szilárd és folyékony** testekből kibocsátott fényben a fehér fény összes színárnyalata megtalálható. **Színeképük folytonos.** A folytonos színekép független a fényt kibocsátó test anyagi minőségétől.



2. Izzó gőzök által kibocsátott fény színe

Az **izzó gőzök** által kibocsátott fény is felbontható, de színekük nem folytonos, hanem jellegzetes, színes, meghatározott hullámhosszúságú vonalakból áll. Az izzó gázok és gőzök fénye **vonalas színeképet** hoz létre. A vonalas színekép a gőz, gáz anyagi minőségére.



Elnyelési, abszorpciós színekép

Amikor az izzó gőzön (vagy gázon) fehér fényt bocsátunk keresztül, az izzó gőzök elnyelik a fehér fényből azokat a színeket, amelyeket egyébként maguk is kibocsátani képesek. Ilyenkor az emissziós színek helyén az ernyőn fekete (elnyelési) vonalakat látunk.

