**Antwoorden op de vragen bij het practicum**

1. Waterstof en natrium
2. De zon
3. De zon heeft een absorptiespectrum, waterstof en natrium hebben een emissiespectrum, de gloeilamp en de TL-buis hebben een continuspectrum.
4. De resultaten van het spectrum van waterstof en natrium komen overeen met binas tabel 20.
5. Elke atoomsoort heeft een unieke spectrum
6. Natriumlampen.
7. Grotere elektronensprong betekent meer energie en dus een kleinere golflengte. Dus naar violet want violet licht heeft een golf lengte rond 400 nm en rood licht heeft een golflengte rond 700 nm.
8. 7 emissielijnen
* 655 nm
* 486 nm
* 435 nm
* 411 nm
* 397 nm
* 389 nm
* 382 nm
1. Een mogelijk antwoord: Deze emissielijnen ontstaan doordat elektronen aangeslagen kunnen worden naar hogere energieniveaus en als ze terugvallen, zenden ze licht uit met verschillende golflengtes, energie.