2.2 Fotoner

a) Angiv formlen for fotoners energi

b) Angiv værdien af Plancks konstant (enhed $J·s$)

c) Beregn energien af en foton med frekvensen $1,4·10^{17}$ Hz

d) Beregn bølgelængden af en foton med bølgelængden 630 nanometer

2.3 Bohrs atommodel

Angiv formlen for energien af energiniveau nummer n i et hydrogenatom. Angiv had symbolerne i formlen betyder.

Hvad kendetegner grundtilstanden i et atom?

Hvad er en exciteret tilstand?

Besvar øvelse 2.3.1 på side 81

2.4 Emissions- og absorbtionsspektre

Et atom kan absorbere en foton, hvis dens energi er ”rigtig”. Hvad vil det sige at være rigtig?

Besvar opgaven om ultraviolet lys på hydrogenatomer