## Hvordan kan *Q*-værdien i EC beregnes ud fra atommasser?

**Eksempel 1.** *Q-værdien af et* - *henfald via atommasser*.

Cæsium (Cs) henfalder til barium (Ba)

Atommasserne er

= 136,9070895 u = 136,9058274 u

**Omskrivning af formelsamlingens formel for Q-værdi.**

**Argument for at elektronmasserne går ud af regnskabet**

Betragt henfaldet

Elektronerne indgår *ikke* i masseregnskabet, fordi

**Eksempel 2.** *Q-værdien af et*  henfald *via atommasser*.

Natrium (Na) henfalder til Neon (Ne)

Atommasser og elektronens masse ifølge databogen:

= 21,994436 u = 21,991385 u = 0,000548580 u

**Argument for at elektronmasserne går ud af regnskabet**

Betragt henfaldet

Husk at trække 2 elektronmasser fra i atomernes masseregnskab, fordi

**Eksempel 3.** *Q-værdien af elektronindfangning via atommasser*.

Natrium (Na) henfalder til Neon (Ne)

Atommasserne er:

= 21,994436 u = 21,991385 u

**Argument for at elektronmasserne går ud af regnskabet**

Betragt henfaldet

Elektronerne indgår *ikke* i masseregnskabet, fordi