

Kapitel 12

Här hittar du svar och lösningar till de övningsuppgifter som hänvisas till i inledningen. I vissa fall har lärobokens avsnitt *Svar och anvisningar* bedömts vara tillräckligt fylliga varför enbart hänvisning till dessa finns.

- 12.1 Se lärobokens svar och anvisningar.
- 12.2 Se lärobokens svar och anvisningar
- 12.3 Se lärobokens svar och anvisningar.
- 12.4 Se lärobokens svar och anvisningar.
- 12.5 Se lärobokens svar och anvisningar.
- 12.6 Se lärobokens svar och anvisningar.
- 12.7 Se lärobokens svar och anvisningar.
- 12.8 Se lärobokens svar och anvisningar
- 12.9 Se lärobokens svar och anvisningar
- 12.10 Vätebindning uppkommer genom att två stark elektronegativa element binds samman med hjälp av en proton. Dessa starkt negativa element är i första hand fluor, syre och kväve. Väteatomen skall vara direkt bunden till det ena av de elektronegativa elementen medan den andra skall ha ett fritt elektronpar. Dessa villkor är uppfyllda i sidokedjorna hos Trp, Ser, Thr, Tyr, Asn, Gln, Asp, Glu, Lys, Arg, His
- 12.11 Se lärobokens svar och anvisningar