# Uppgifter: Kemi 1, block 1, del 3

1. Beräkna molekylmassan för följande molekyler:

a) En vattenmolekyl   
b) CO2   
c) C6H12O6

1. Beräkna formelmassan för följande salter:

a) NaCl   
b) MgCl2   
c) Aluminiumhydroxid, Al(OH)3

1. Beräkna masshalten koppar för vart och ett av följande mineral:
2. Kopparglans; Cu2S
3. Kopparkis; CuFeS2
4. Kuprit; Cu2O
5. Beräkna natriumnitrats procentuella sammansättning, dvs. beräkna masshalterna av grundämnena som ingår i natriumnitrat; NaNO3.
6. Man har löst 12,0 g natriumklorid i 100 g (100 cm3) vatten. Hur stor är masshalten natriumklorid i lösningen?
7. Hur många gram järn ingår i 150 gram magnetit Fe3O4?
8. Etiketten på en vinflaska har texten ”12,0 % VOL. 50 cl”. Hur många gram etanol innehåller vinflaskan? Etanol har densiteten 0,79 g/cm3
9. Man löser 2,60 g aluminiumklorid AlCl3 i 200 g vatten. Hur stor blir masshalten aluminium (i form av aluminiumjoner) i lösningen?