**Uppgifter: Kemi 1, block 1, del 1**

1. Vilka 3 elementarpartiklar ingår i en atom?
2. Varför är det viktigt med neutroner i atomkärnan?
3. Rita en atommodell av natrium.
4. Ange elektronkonfigurationen för följande atomer; Cl, O, Mg, Li.
5. Ange 3 olika sätt som atomer kan få ädelgasstruktur på.
6. Hur kan 1 natriumatom och 1 fluoratom reagera med varandra så att båda får ädelgasstruktur?
7. Hur kan 2 kloratomer (Cl) reagera med varandra så att båda får ädelgasstruktur?
8. Vilka elektroner i en atom har mest energi och varför då?
9. Vilka av följande alternativ är homogena blandningar?:
10. Mjölk
11. En blandning av fett och vatten
12. Salt löst i vatten
13. Luft
14. Socker
15. Ange om följande ämnen är grundämnen eller kemiska föreningar:
16. H2O
17. Syrgas
18. Salt
19. Plast
20. Druvsocker
21. N2
22. Vilka 3 aggregationstillstånd finns det och hur kan du göra för att få ett ämne att ändra sitt aggregationstillstånd?
23. Varför är ädelgaserna så stabila (ej reaktiva)?
24. Vilka egenskaper kännetecknar metaller?