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

1. Beskriv översiktligt atommodellens utveckling genom historien.
2. Förklara hur Bohr kom fram till sin atommodell med olika elektronskal.
3. Hur kom Rutherford fram till att det finns en liten men kompakt atomkärna centralt i atomen och att atomen annars mest består av tomrum?
4. Vilka 3 elementarpartiklar ingår i en atom?
5. Varför är det viktigt med neutroner i atomkärnan?
6. Rita en atommodell av natrium.
7. Ange elektronkonfigurationen för följande atomer; Cl, O, Mg, Li.
8. Ange 3 olika sätt som atomer kan få ädelgasstruktur på.
9. Hur kan 1 natriumatom och 1 fluoratom reagera med varandra så att båda får ädelgasstruktur?
10. Hur kan 2 kloratomer (Cl) reagera med varandra så att båda får ädelgasstruktur?
11. Vilka elektroner i en atom har mest energi och varför då?
12. Vilka av följande alternativ är homogena blandningar?:
13. Mjölk
14. En blandning av fett och vatten
15. Salt löst i vatten
16. Luft
17. Socker
18. Ange om följande ämnen är grundämnen eller kemiska föreningar:
19. H2O
20. Syrgas
21. Salt
22. Plast
23. Druvsocker
24. N2
25. Vilka 3 naturliga aggregationsformer finns det och hur kan du göra för att få ett ämne att ändra aggregationsform?
26. Varför är ädelgaserna så stabila (ej reaktiva)?
27. Vilka egenskaper kännetecknar metaller?