**Atommodell och Periodiska Systemet Övningar**

1. Beräkna hur många protoner, neutroner samt elektroner finns i:
2. Rita Bohr Modellen av en atom för följande atomer:
   1. C
   2. Na
   3. N
3. Att rita Bohr Modeller är ganska tidskrävande och det är därför vi ritar Lewis Dot Diagrams istället. Rita Lewis Dot Diagram för de 3 atomer du ritade Bohr Modellen för:
4. Bara med att kolla på Periodiska Systemet vet man att Mg har 3 elektronskal och i den yttersta skallet (valensskal) finns 2 valens elektroner. Hur vet man det? Hur många elektronskal och valenselektroner har:
   1. Syre, O
   2. Jod, I
   3. Svavel, S
5. Beskriv mönstret som visas i periodiska systemet (längst period, ner gruppen) gällande:
   1. Atomradie
   2. Joniseringsenergi
   3. Elektronegativitet
   4. Atomradie av en atom jämfört med sin katjon
   5. Atomradie av en atom jämfört med sin anjon
6. Beskriv vad en jon är för något. Vad är skillnaden mellan anjon och katjon?
7. Hur uppstår:
   1. En jonbindning
   2. En kovalentbindning (molekylförening)
   3. En metallbindning
8. Vad är en sammansatt jon? Skriv ner en lista av dem som ni måste komma ihåg:
9. Beskriv följande intermolekylära bindningar:
   1. Van der Waals krafter
   2. Dipol-dipolbindningar
   3. Jon-dipolbindningar
   4. Vätebindningar
10. Varför har följande ämnen högre smältpunkt än de andra:
    1. MgCl2 > NaCl
    2. H2O > H2S
    3. C8H18 > CH4
11. Beskriv vad händer när en salt lösas i vatten med tanke på intermolekylära bindningar.