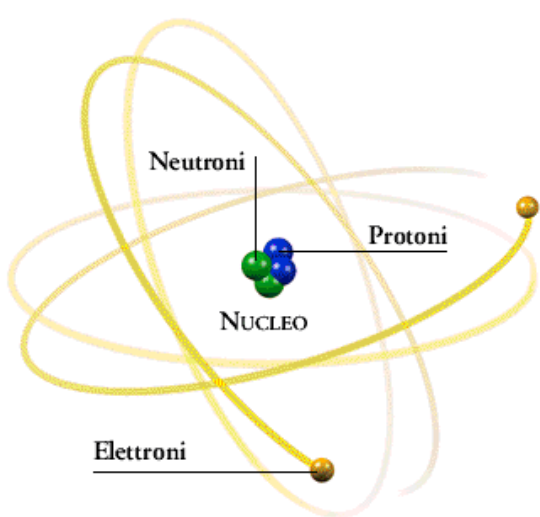


Atomi e Molecole

1. Che cos'è l'atomo?	
2. Com'è fatto l'atomo?  <p>The diagram illustrates the structure of an atom. At the center is the nucleus, labeled 'NUCLEO', which contains two blue spheres representing protons and two green spheres representing neutrons. Labels 'Neutroni' and 'Protoni' point to these respective particles. Surrounding the nucleus are several yellow elliptical orbits. Two small orange spheres representing electrons are shown on these orbits, with a label 'Elettroni' pointing to one of them.</p>	
3. Da cosa è formato il nucleo?	
4. Che differenza c'è tra protoni e neutroni?	
5. Cosa sono gli elettroni? Che carica hanno?	
6. Quando un atomo si dice " neutro "?	
7. Da che dipende la grandezza di un atomo?	
8. Da quanti protoni è costituito l'atomo più piccolo? E quello più grande?	
9. Che cos'è il " numero atomico "?	
10. Che cos'è un elemento chimico?	
11. Ogni elemento chimico è identificato da un simbolo di una o due lettere. Sai dire perché l'oro si identifica con il simbolo Au ? e il rame Cu ?	

12. Che cos'è la tavola degli elementi?	
13. Cosa formano gli atomi quando si uniscono tra loro?	
14. Che cos'è la molecola ?	
15. Da cosa è costituita la molecola dell'acqua? Disgnala.	
16. Scrivi la formula dell'acqua e indica qual è il suo significato	
17. Che cosa sono gli elementi? Fai un esempio di elemento chimico.	
18. Che cosa sono i composti? Il cloruro di sodio (NaCl) è un elemento? Perché?	
19. Anticamente si pensava che ci fossero 4 elementi fondamentali. Sai dire quali fossero?	
20. Quale antico filosofo greco introdusse il nome di atomo? Qual è il suo significato?	
21. Cosa diceva questo filosofo?	
22. Cosa diceva Aristotele?	