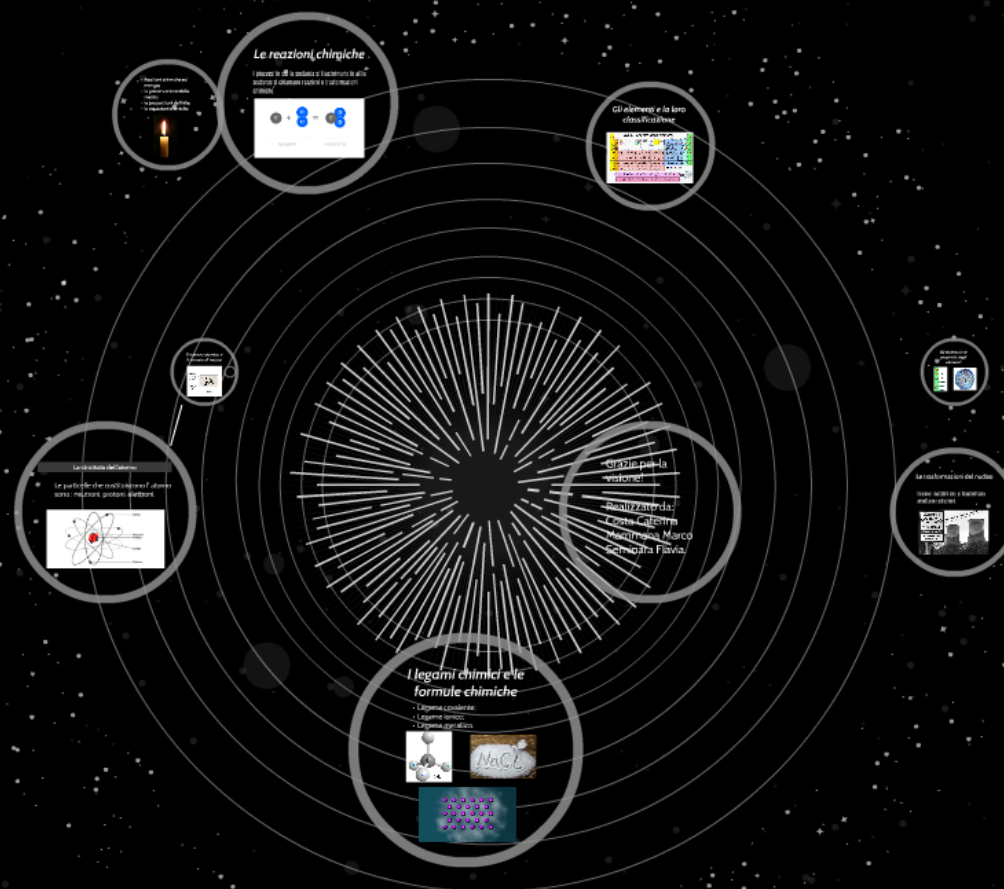


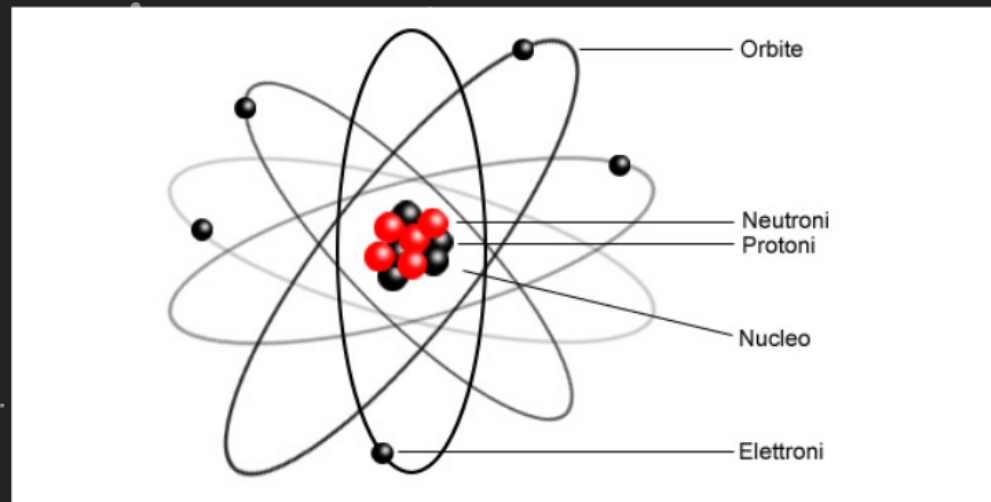
L'atomo: di che cosa  
è fatto il mondo?



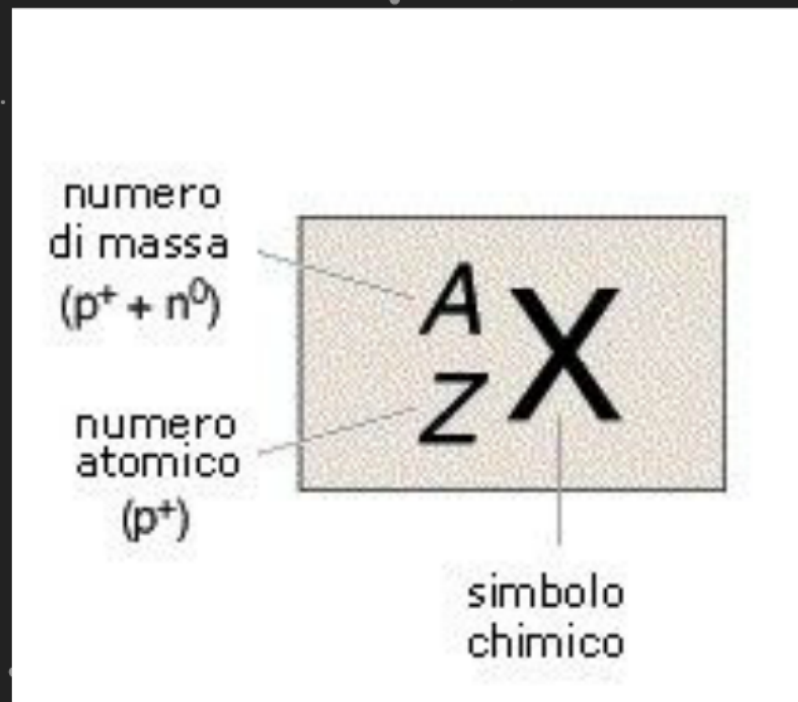
# L'atomo: di che cosa è fatto il mondo?

## La struttura dell'atomo

Le particelle che costituiscono l'atomo sono : neutroni, protoni, elettroni.



# *Il numero atomico e il numero di massa*





# Gli elementi e la loro classificazione

**Tavola Periodica degli elementi**

**Legenda:**

- Metalli Alcalini
- Metalli Alcalino-Terrosi
- Lantanidi
- Attinidi
- Elementi di Transizione
- Metalloidi / Non Metalli
- Alogeni
- Gas Nobili

**Stati di Aggregazione a 20 °C:**

- SOLIDI
- LIQUIDI
- GASSOSI
- ARTIFICIALI

**Serie dei Lantanidi:** Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu

**Serie degli Attinidi:** Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr

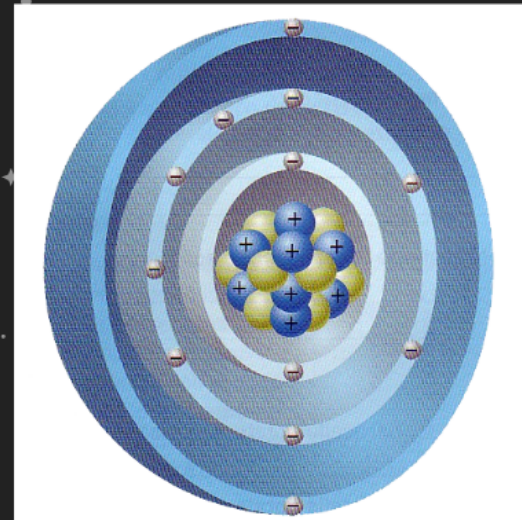
# Le trasformazioni del nucleo

I nuclei instabili che si trasformano emettono radiazioni.



# *Gli elettroni e le proprietà degli elementi*

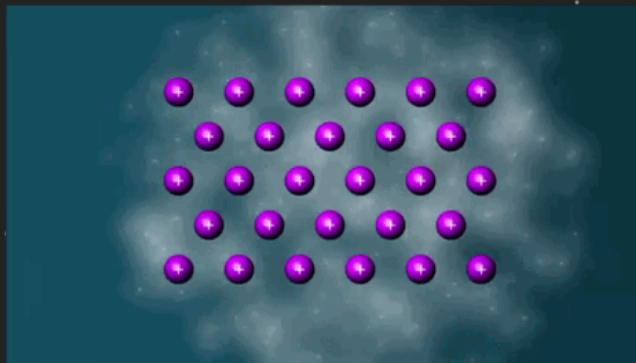
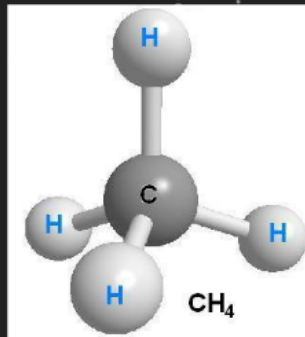
2 4.0026 He Elio	← $1s^2$
10 20.179 Ne Neon	← $2s^2 2p^6$
18 39.948 Ar Argon	← $3s^2 3p^6$
36 83.8 Kr Krypton	← $4s^2 4p^6$
54 131.3 Xe Xenon	← $5s^2 5p^6$
86 (222) Rn Radon	← $6s^2 6p^6$





# *I legami chimici e le formule chimiche*

- Legame covalente;
- Legame ionico;
- Legame metallico.



# *Le reazioni chimiche*

I processi in cui le sostanze si trasformano in altre sostanze si chiamano reazioni o trasformazioni chimiche.

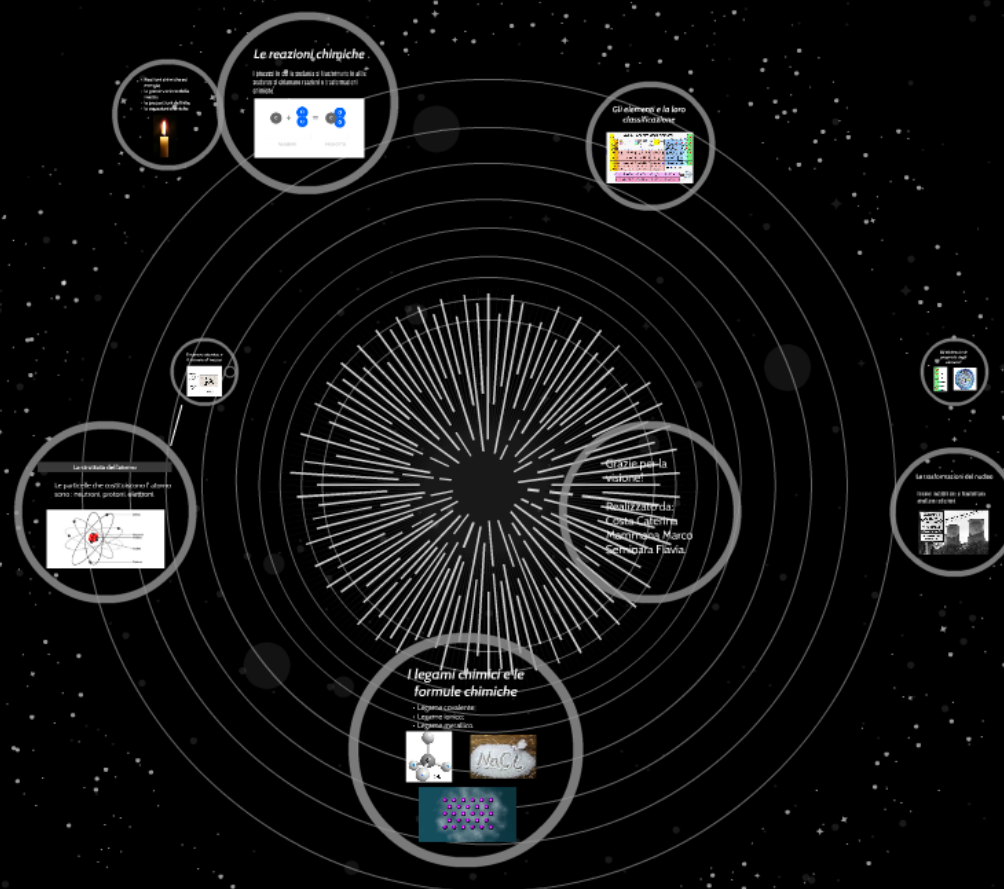


- **Reazioni chimiche ed energia;**
- **la conservazione della massa;**
- **le proporzioni definite;**
- **le equazioni chimiche.**



Grazie per la  
visione!

Realizzato da:  
Costa Caterina  
Mammama Marco  
Seminara Flavia.



# L'atomo: di che cosa è fatto il mondo?