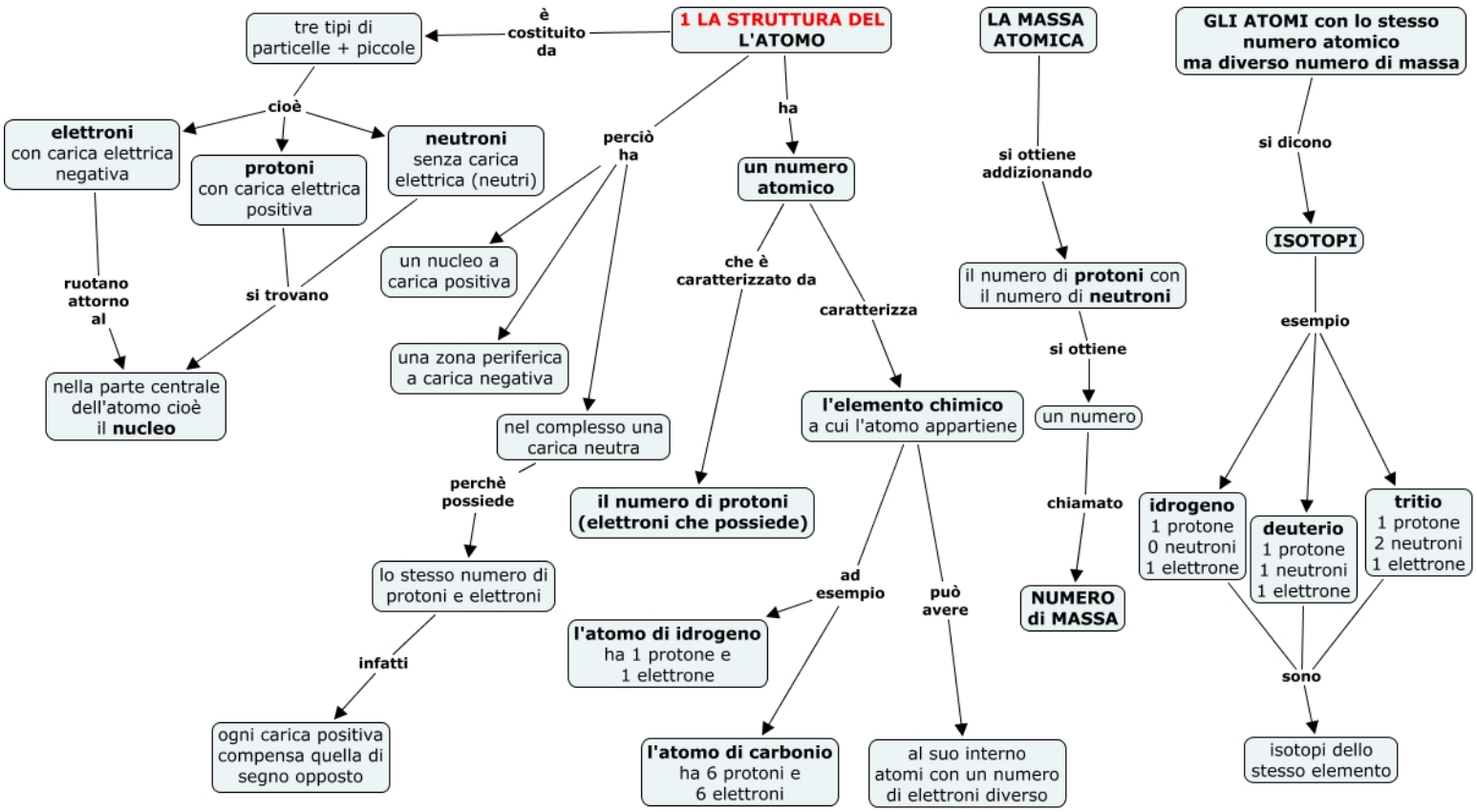
1 LA STRUTTURA DEL L'ATOMO
è costituito da
tre tipi di particelle + piccole
cioè
elettroni con carica elettrica negativa
protoni con carica elettrica positiva
neutroni senza carica elettrica (neutri)
ruotano attorno al
si trovano
nella parte centrale dell'atomo cioè il nucleo
perciò ha
un nucleo a carica positiva
una zona periferica a carica negativa
nel complesso una carica neutra
perchè possiede
lo stesso numero di protoni e elettroni
infatti
ogni carica positiva compensa quella di segno opposto
ha
un numero atomico
che è caratterizzato da
il numero di protoni (elettroni che possiede)
caratterizza
l'elemento chimico a cui l'atomo appartiene
ad esempio
l'atomo di idrogeno ha 1 protone e 1 elettrone
l'atomo di carbonio ha 6 protoni e 6 elettroni
può avere
al suo interno atomi con un numero di elettroni diverso
LA MASSA ATOMICA
si ottiene addizionando
il numero di protoni con il numero di neutroni
si ottiene
un numero
chiamato
NUMERO di MASSA
GLI ATOMI con lo stesso numero atomico ma diverso numero di massa
si dicono
ISOTOPI
esempio
idrogeno 1 protone 0 neutroni 1 elettrone
deuterio 1 protone 1 neutroni 1 elettrone
tritio 1 protone 2 neutroni 1 elettrone
sono
isotopi dello stesso elemento