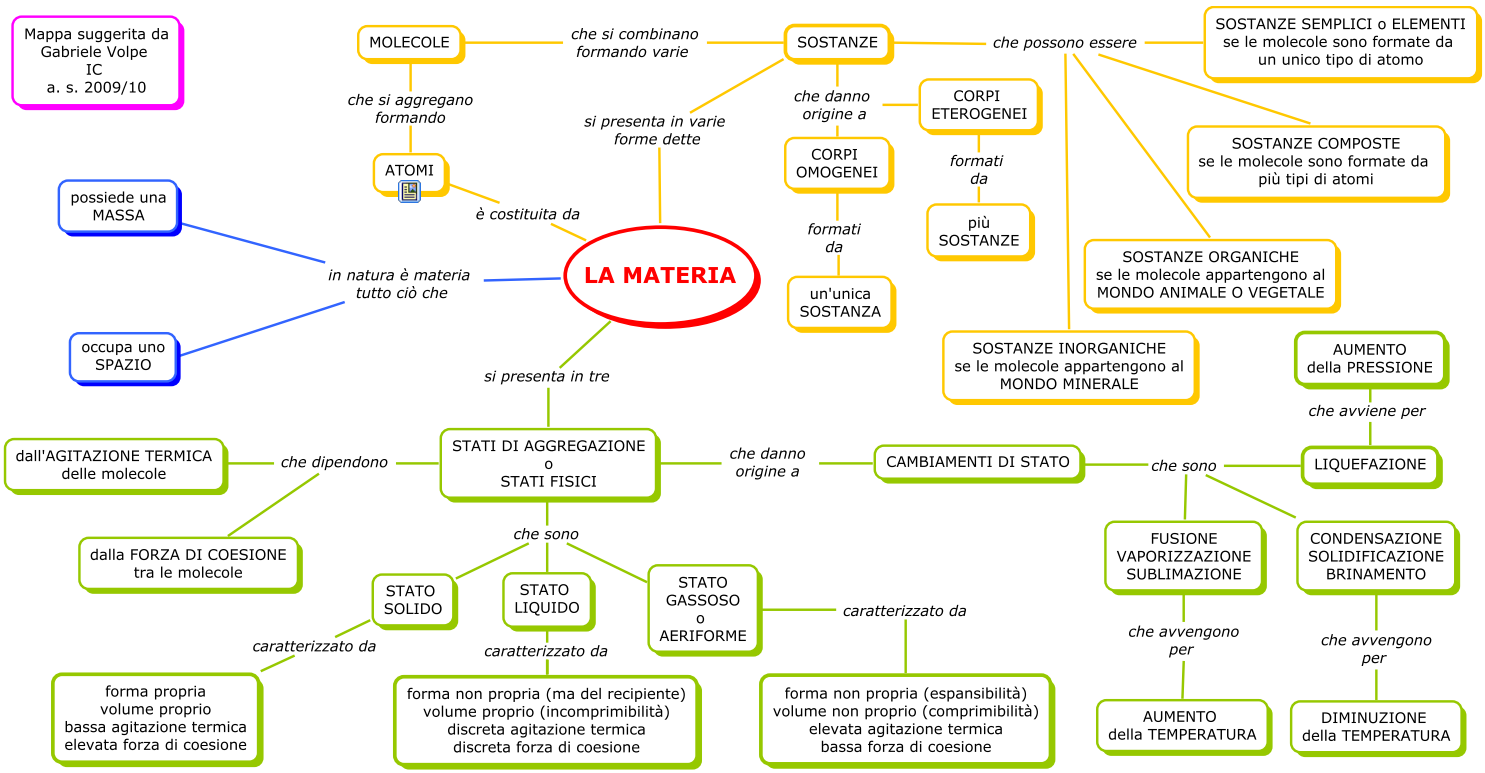
Mappa suggerita da
Gabriele Volpe
IC
a. s. 2009/10
LA MATERIA
in natura è materia
tutto ciò che
possiede una
MASSA
occupa uno
SPAZIO
è costituita da
ATOMI
che si aggregano
formando
MOLECOLE
che si combinano
formando varie
SOSTANZE
si presenta in varie
forme dette
che danno
origine a
CORPI
ETEROGENEI
formati
da
più
SOSTANZE
CORPI
OMOGENEI
formati
da
un'unica
SOSTANZA
che possono essere
SOSTANZE SEMPLICI o ELEMENTI
se le molecole sono formate da
un unico tipo di atomo
SOSTANZE COMPOSTE
se le molecole sono formate da
più tipi di atomi
SOSTANZE ORGANICHE
se le molecole appartengono al
MONDO ANIMALE O VEGETALE
SOSTANZE INORGANICHE
se le molecole appartengono al
MONDO MINERALE
si presenta in tre
STATI DI AGGREGAZIONE
o
STATI FISICI
che dipendono
dall'AGITAZIONE TERMICA
delle molecole
dalla FORZA DI COESIONE
tra le molecole
che danno
origine a
CAMBIAMENTI DI STATO
che sono
LIQUEFAZIONE
che avviene per
AUMENTO
della PRESSIONE
FUSIONE
VAPORIZZAZIONE
SUBLIMAZIONE
CONDENSAZIONE
SOLIDIFICAZIONE
BRINAMENTO
che avvengono
per
AUMENTO
della TEMPERATURA
che avvengono
per
DIMINUZIONE
della TEMPERATURA
che sono
STATO
SOLIDO
STATO
LIQUIDO
STATO
GASSOSO
o
AERIFORME
caratterizzato da
forma propria
volume proprio
bassa agitazione termica
elevata forza di coesione
caratterizzato da
forma non propria (ma del recipiente)
volume proprio (incomprimibilità)
discreta agitazione termica
discreta forza di coesione
caratterizzato da
forma non propria (espansibilità)
volume non proprio (comprimibilità)
elevata agitazione termica
bassa forza di coesione