

**A11** Tracta d'explicar, mitjançant la teoria atòmica de Dalton, les lleis de conservació de la massa i de les proporcions definides.

Enuncia la llei de les proporcions definides i justifica-la emprant la teoria atòmica de Dalton

Els àtoms d'un mateix element químic són idèntics entre si (tenen la mateixa massa)

La relació entre les masses de les substàncies es constant perquè la relació entre els àtoms és constant

Quan dos o més elements es combinen per a formar un compost determinat, la raó entre les masses dels elements que intervenen és sempre la mateixa.

Quan es combinen àtoms per a formar molècules d'un compost donat, formen molècules idèntiques cada una de les quals conté els àtoms combinats en la mateixa raó.

**A11** Tracta d'explicar, mitjançant la teoria atòmica de Dalton, les lleis de conservació de la massa i de les proporcions definides.

Enuncia la llei de les proporcions definides i justifica-la emprant la teoria atòmica de Dalton

La relació entre les masses  
de les substàncies es constant  
perquè la relació entre els àtoms és constant

Quan dos o més elements es combinen  
per a formar un compost determinat, la raó entre  
les masses dels elements que intervenen és sempre  
la mateixa.

Quan es combinen àtoms per a formar molècules  
d'un compost donat, formen molècules  
idèntiques cada una de les quals conté els àtoms  
combinats en la mateixa raó.