

Activitat 1

Digues si les següents afirmacions són vertaderes o falses:

La fusió és el pas de sòlid a gas.

L'ebullició té lloc a temperatura ambient.

L'evaporació permet que s'assequi la roba molla.

En els canvis d'estat no hi ha variació de temperatura.

La liquació és el procés invers a la vaporització.

Els canvis d'estat són canvis químics, la qual cosa fa que variïn la naturalesa de les substàncies.

Les temperatures de fusió i d'ebullició de les substàncies no depenen de la pressió.

Activitat 2

Omple els buits:

La teoria - permet explicar el comportament de la matèria.

Les partícules dels sòlids estan molt entre elles. No hi ha entre les partícules.

En els les partícules estan properes, però no tant com en els sòlids.

En els les partícules estan molt separades unes de les altres.

Activitat 3

Defineix: substància pura, mescla homogènia i mescla heterogènia.

Activitat 4

Digues si les següents afirmacions són vertaderes o falses:

El dissolvent és el component minoritari d'una dissolució.

Una dissolució només pot contenir un sol solut.

L'aigua amb sal és una mescla homogènia.

La destil·lació és un mètode de separació de substàncies que aprofita la diferència dels punts d'ebullició entre els components d'una mescla.

La solubilitat d'una substància no varia amb la temperatura.

Activitat 5

Què vol dir que una dissolució d'aigua i sucre té una concentració del 10%?