

SUPERFÍCIE DE CONTACTE: Creix la rapidesa de dissolució hi ha més interaccions entre les partícules de solut i dissolvent

AGITACIÓ: L'agitació afavoreix la mobilitat i facilita la dissolució

TEMPERATURA: Pujar la temperatura, afavoreix la mobilitat de les molècules en la dissolució.

PRESSIÓ: En el cas de soluts gasosos, la seva solubilitat és directament proporcional a la pressió

SOLUBILITAT: Màxima quantitat de solut que es pot dissoldre en una quantitat determinada de dissolvent.

DISSOLUCIÓ DILUÏDA: La quantitat de solut és petita

DISSOLUCIÓ SOBRESATURADA: Conté més quantitat de solut dissolt del que pot dissoldre. S'aconsegueix augmentat al pressió i després, deixant-la refredar

DISSOLUCIÓ CONCENTRADA: La quantitat de solut és propera a la solubilitat

DISSOLUCIÓ SATURADA: Aquesta dissolució ja no admet més quantitat de solut sense afegir-hi més dissolvent a una temperatura determinada.

SEGONS LA PROPORCIÓ ENTRE ELS COMPONENTS

TIPUS DE DISSOLUCIONS
Es poden classificar segons l'estat físic dels components que les formen o les quantitats que hi ha de cada component

DISSOLUCIONS GASOSES: Partícules dels gasos es mouen lliurement i es difonen entre ells amb facilitat

DISSOLUCIONS LÍQUIDES: Les més importants són les que impliquen l'aigua

DISSOLUCIONS SÒLIDES: Les més importants són els aiatges.

→ ALIATGE: És una mescla de metalls que s'obte afegint els components fosos i refredant la mescla

★ Bronze → coure + estany

★ Acer → ferro + carboni

★ llautó → coure + zinc

SEGONS L'ESTAT FÍSIC DELS COMPONENTS: La materia es pot presentar en tres en tres estats (sòlid, líquid i gas) de manera que les combinacions possibles ens portaran a diferents dissolucions

Les partícules es mouen contínuament, més de pressa a mesura que passem de l'estat sòlid al líquid i gassos

Aquest moviment és el responsable que es vagin mesclant.

S'obté un un sistema homogeni en el qual totes les parts tenen les mateixes propietats

TEORIA CINETICOMOLECULAR

Quan una substància es dissol en una altra es produeix una separació i despres una disperció
→ Solut: Es el component en que es troba en una proporció més baixa.
→ Dissolvent: Es el component que es troba en una proporció més alta.

FORMACIÓ DE LES DISSOLUCIONS: Les partícules del solut i del dissolvent es barregen per forma la dissolució.

LES DISSOLUCIONS

ÉS LA HOMOGÈNIA DE DOS O MÉS COMPONENTS

CLASIFICACIÓ

que massa ocupa un lloc

→ Tot el que arriba és matèria

SISTEMES MATERIALS

Substància pura: És aquella en que les propietats tant físiques com químiques, són uniformes aixó permet difrenciar-la d'altres substàncies

Mescla: Sistema en el qual s'han conminat diferents substàncies pures en una proporció variable

→ Propietats físiques: Depenen de la substància mateixa. Per exemple: El color

: ★ Propietats físiques característiques: Depenen del tipus de matèria, per exemple: el color. No depenen de la quantitat de matèria.

: ★ Propietats físiques generals: Depenen de la quantitat de matèria present. Per exemple: El volum

→ La quantitat de matèria d'un cos la diu la "massa" i es mesura en quilograms (kg)

→ El volum d'un cos es mesura per l'espai que ocupa i es mesura mitjançant litres (L) o centimetres cubics (cm³)

HETEROGÈNIES: Mescles formades per diferents components, en la que podem distingir visualment els materials que la componen.

→ Les propietats i la seva composició varien d'una part a l'altra de la mateixa mostra. Sorra i llimadures de ferro.

→ Els materials que la componen es poden separar mitjançant Mètodes Mecànics

MESCLES: Rarament trobem substàncies pures

CONCENTRACIÓ DE LES DISSOLUCIONS

CONCENTRACIÓ: Expressa de manera numèrica la relació en que es troba el solut respecte al dissolvent o a la dissolució

CONCENTRACIÓ EN PERCENTATGE EN MASSA: Relacionant la massa en grams (g) de solut dissolts per cada 100g de dissolució

SISTEMES COL·LOÏDALS: Consisteix en mescles que tenen almenys dos components, un dels quals està finament dividida en petites paricules envoltades per substància

HOMOGÈNIES: Les substàncies formades per dos o més components

→ Les propietats i la composició són uniformes en qualsevol part de la mostra

EFFECTE TYNDALL: Disperció que es produeix en la llum quan els travessa, de manera que la llum es fa visible a través seu.