



## పదార్థము

### శుద్ధ పదార్థములు

### మిశ్రమములు

#### మూలకములు

#### సమ్మేళనములు

#### సజాతీయ మిశ్రమములు

#### విజాతీయ మిశ్రమములు

: ఉదాహరణలు :

బంగారం  
 వెండి  
 హైడ్రోజన్  
 ఆక్సిజన్  
 ఇనుము

: ఉదాహరణలు :

కార్బన్ డయాక్సైడ్  
 నీరు  
 మెగ్నీషియం ఆక్సైడ్  
 ఉప్పు (సోడియం క్లోరైడ్)  
 సున్నం (కాల్షియం ఆక్సైడ్)

#### ద్రావణములు

: ఉదాహరణలు :

ఉప్పు + నీరు  
 చక్కెర + నీరు  
 కాఫీ  
 ఇత్తడి  
 గాలి  
 సబ్బు నీరు  
 ఇంక్

#### ఘన మిశ్రమములు

: ఉదాహరణలు :

ఉప్పు + ఇసుక  
 పొట్టు + ధాన్యం  
 బియ్యం + రాళ్ళు  
 డిల్ పసండ్  
 పిజ్జా  
 బుట్టలో కూరగాయలు

#### కొల్లాయిడ్లు

(కాంజికాభ కణ ద్రావణాలు)

: ఉదాహరణలు :

పాలు  
 రక్తం  
 పొగమంచు / పొగ  
 నూనె + నీరు  
 మురికి నీరు  
 గోళ్ళ రంగు

#### సస్పెన్షన్లు

(అవలంబనాలు)

: ఉదాహరణలు :

గాలిలో ఉన్న దుమ్ము  
 ఇసుక నీరు  
 స్టార్చ్ ద్రావణం  
 పాయసం  
 పిండి + నీరు

**పదార్థం** : ద్రవ్యరాశిని కలిగియుండి స్థలాన్ని ఆక్రమించే దేనినైనా పదార్థం అంటారు.

**శుద్ధ పదార్థం**: మూలకాలు లేదా సమ్మేళనాలు. ఏ విధమైన భౌతిక ప్రక్రియల ద్వారా వీటిని ఇంత కన్న చిన్న భాగాలుగా చేయలేము.

**మూలకం**: సజాతి పరమాణువులతో కూడిన పదార్థం. ఏ విధమైన భౌతిక లేదా రసాయన ప్రక్రియల ద్వారా వీటిని ఇంత కన్న చిన్న భాగాలుగా చేయలేము.

**సమ్మేళనం** : విజాతి పరమాణువులతో కూడిన పదార్థం. వివిధ మూలకాల మధ్య రసాయన చర్యల ఫలితంగా ఇవి ఏర్పడతాయి. ఏ విధమైన భౌతిక ప్రక్రియల ద్వారా ఇంత కన్న చిన్న భాగాలుగా వీటిని చేయలేము. కానీ రసాయన ప్రక్రియల ద్వారా చేయవచ్చు.

**మిశ్రమాలు** : కనీసం రెండు శుద్ధ పదార్థాల కలయిక. వీటిని అందలి అణువులకాలుగా భౌతిక లేదా రసాయన ప్రక్రియల ద్వారా వేరుపరచవచ్చు. (మూలకాల లేదా సమ్మేళనాల లేదా మూలకాలు మరియు సమ్మేళనాల కలయిక)

**సజాతీయ మిశ్రమాలు**: ఒక మిశ్రమం అంతటా సంఘటనం ఏకరీతిగా ఉంటే అది సజాతీయ మిశ్రమం.

**విజాతీయ మిశ్రమాలు** : ఒక మిశ్రమం అంతటా సంఘటనం ఏకరీతిగా లేకుంటే అది విజాతీయ మిశ్రమం.

**ద్రావణాలు** : సజాతీయ మిశ్రమం. ద్రావణం అంతటా ఒకే ధర్మాలు ఉంటాయి.

**కొల్లాయిడ్స్** : విజాతీయ మిశ్రమం. ఇందలి కణాలు కంటికి కనబడనంత చిన్నవిగా ఉంటాయి. కానీ కాంతిని పరిక్షేపణం చేయవలసినంత పెద్దగా ఉంటాయి. కణాలు అడుగు భాగానికి చేరవు. వడపోత ద్వారా అణువులకాలను వేరు చేయలేము.

\* ఎమల్షన్. జెల్. ఫోం, ఏరోసాల్, సాలిడ్ సోల్, వంటివి.

**అవలంబనాలు** : విజాతీయ మిశ్రమం. కణాలు కంటికి కనబడతాయి. మరియు కాంతిని పరిక్షేపణం చెందిస్తాయి. కణాలు అడుగు భాగానికి చేరతాయి. వడపోత పద్ధతి ద్వారా అణువులకాలను వేరు చేయగలము.