

કોલોઇડ : “કોલા” મતલબ ગુલુ + “આઇડ”મતલબ સમાન

→ આ સામાન્ય વિલયન કરતા ઘાટુ પ્રવાહી છે

→ દુધ, માખણ, પનીર, ક્રિમ, રંગીન રત્ન, શાહી, રબર, બુટ પોલીસ

**કોલોઇડ વિલયનની પ્રાવસ્થાઓ/phase**

કોઇ પણ કોલોઇડ વિલયનને ઓછામાં ઓછી બે પ્રાવસ્થા

(1) પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થા	પદાર્થ જે ઓછી માત્રામાં રહેલ.... જેનું કોલોઇડી આમાપ 1 to 100 nm સુધીનું
(2) પરિક્ષેપણ માધ્યમ	માધ્યમ જેમાં કોલોઇડી કણ પરિક્ષિપ્ત.... ઉદા: "પાણીમાં ગંધક" → ગંધક=પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થા → પાણી=પરિક્ષેપણ માધ્યમ

**કોલોઇડ વિલયનના નામ કઇ રીતે ?**

→ જો પરિક્ષેપણ માધ્યમ “પાણી”= જલ વિલય

→ જો પરિક્ષેપણ માધ્યમ “આલ્કોહોલ”= એલ્કો વિલય

**કોલોઇડ વિલયનના પ્રકારો :**

	પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થા	પરિક્ષેપણ માધ્યમ	કોલોઇડ પ્રકાર	ઉદા
૧	ઘન	ઘન	ઘન વિલયન	રંગીન રત્ન
૨	ઘન	પ્રવાહી	વિલય	પેઇન્ટ, પંકીલ જલ, સ્વર્ણ વિલય સ્ટાર્ચ વિલય
૩	ઘન	વાયુ	ઘન વાયુ વિલય	ધુવાડો, વાયુમાં ધુળ
૪	પ્રવાહી	ઘન	જેલ	જેલી, પનીર
૫	પ્રવાહી	પ્રવાહી	પાયસ	દુધ, ક્રિમ
૬	પ્રવાહી	વાયુ	પ્રવાહી આલ્કોહોલ	બુમિકા કોલરા (ઝાકળ) વાદળ
૭	વાયુ	ઘન	ઘન ફોમ	ફોમ, રબર, ઝાવા પત્થર
૮	વાયુ	પ્રવાહી	ફોમ	ફીણ, ફેટી ક્રિમ

વાયુનું વાયુમાં સંભવ નથી કા.કે. વાયુ વિસરણ ગુણ ધર્મના કારણે સમાંગી વિલયન બનાવી લે.... જ્યારે કોલોઇડ વિસમાંગી વિલયન છે

**કોલોઇડ વિલયનના વર્ગીકરણ :** (1) પ્રાવસ્થાઓ વચ્ચે અન્યોન્ય ક્રિયાઓના આધારે (2) આણ્વિક આમાપના આધારે

**(1) પ્રાવસ્થાઓ વચ્ચે અન્યોન્ય ક્રિયાઓના આધારે**

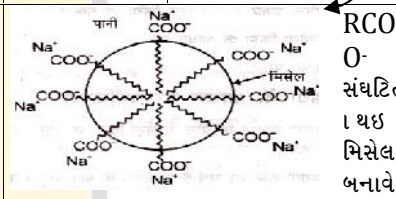
દ્રવરાગી - પ્રવાહી રાગી	દ્રવ વિરાગી - પ્રવાહી વિરાગી
→ દ્રવરાગી=વિલાયક સાથે બંધુતા → ગુંદ, જિલેટીન, સ્ટાર્ચ જેવા પદાર્થો વિલાયકમાં મેળવતા તે સીધા કોલોઇડી અવસ્થા પકડી.... કોલોઇડી વિલયનમાં ફેરવાય.... આને દ્રવરાગી → ‘પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થા’ ને ‘પરિક્ષેપણ માધ્યમ’ થી અલગ પાડી..... ફરી નવા પરિક્ષેપણ માધ્યમમાં મેળવી શકાય..... તેથી આને “ઉલ્લંઘનીય વિલય” કહે	→ દ્રવ વિરાગી= વિલાયક સાથે ઓછી બંધુતા → ag, au, કે તેના હાઇડ્રોક્સાઇડ કે સલ્ફાઇડ ને વિલાયકમાં મેળવતા તે સીધા કોલોઇડી અવસ્થા પકડતા નથી..... આને દ્રવવિરાગી આને કોલોઇડી બનાવવા વિશેષ વિધી અપનાવવી પડે આ કોલોઇડી બન્યા બાદ પણ અસ્થાયી હોય તેથી તે જલ્દી થી અવક્ષેપ થઇ જાય અને નવા પરિક્ષેપણ માધ્યમમાં મેળવી ન શકાય તેથી આને “અનુલ્લંઘનીય વિલય” કહે

→ પરિક્ષેપણ માધ્યમ “પાણી” તો જલરાગી

→ પરિક્ષેપણ માધ્યમ “પાણી” તો જલવિરાગી

**(2) આણ્વિક આમાપના આધારે**

બૃહદાણુક	બહુઅણુક	સંઘટિત
આમા કોલોઇડના કણોનું આમાપ કરતા પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થાના અણુઓનું આમાપ મોટું હોય	પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થાના અણુઓ “કોલોઇડના અણુ જેવડા” ન હોય છતા એકબીજા સાથે જોડાઇ કોલાઇડના અણુ જેવડા બની જાય	આ → ઓછા સાંદ્રણમાં “વિદ્યુત અપઘટયો” જેવું કાર્ય કરે..... → વધુ સાંદ્રણમાં સહયોજિત થઇ મિસેલ બનાવે અને કોલોઇડ જેવું કાર્ય કરે મિસેલનું ઉદા: સાબુન જે લાંબી શ્રુખલાવાળા એસીડ RCOONa નું સોડિયમ લવણ છે..... જેને પાણીમાં નાખતા RCOO <sup>-</sup> અને Na <sup>+</sup> મળે.... જેમાં RCOO <sup>-</sup> સંઘટિત થઇ મિસેલ બનાવે
ઉદા પાકૃતિક : સ્ટાર્ચ, સેલ્યુલોઝ, પ્રોટીન	ઉદા સલ્ફર વિલયમાં S <sub>8</sub>	RCO O <sup>-</sup> સંઘટિત થઇ મિસેલ બનાવે



**કોલોઇડ વિલયન preparation :**

“દ્રવ્યરાગી” પ્રકારના વિલય બનાવવા તેને ડાયરેક્ટ પરિક્ષેપણ માધ્યમમાં મેળવાય.... ઉદા: ગુંદ, સ્ટાર્ચ, જિલેટીનને માત્ર ગરમ પાણીમાં ઘોળાય.... તો તે કોલોઇડ બને.... આવી રીતે સેલ્યુલોઝ નાઇટ્રેટ ને આલ્કોહોલમાં મેળવાય..... કોલોઇડની આ પ્રક્રિયા “કોલોડિયન” કહેવાય

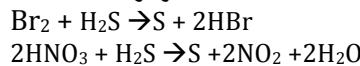
બે પ્રકારની વિધિ : (1) ભૌતિક (2) રાસાયણિક

**(1) ભૌતિક વિધિ :**

બ્રેડિંગ આર્ક વિધિ	પેપ્ટાઇઝેશન
સ્વર્ણ, રજત, પ્લેટિનમ વગેરે ના કોલોઇડ બનાવવા....  પાણીના પાત્રમાં રાખેલા બે ધાત્વીક ઇલેક્ટ્રોડોની વચ્ચે વિદ્યુત આર્ક આરંભ કરાતા.... આર્કની ઉચ્ચ ઉષ્મા ધાતુને વાષ્પમાં પરિવર્તન કરી દે.... આ વાષ્પ ઠંડા પાણીમાં જલ્દીથી સંઘટિત થાય.... જેનાથી કોલાઇડ બને.... જેને સ્વર્ણ વિલય કહેવાય	તાજા બનેલા અવક્ષેપમાં યોગ્ય વિદ્યુત અપઘટય મેળવીને તેને કોલોઇડમાં બદલવાની પ્રક્રિયા “પેપ્ટાઇઝેશન” કહેવાય ફેરિક હાઇડ્રોક્સાઇડના અવક્ષેપમાં વિદ્યુત અપઘટય મેળવતા તે ધનાયનનું અધિશોષણ કરી લાલ ભુરા રંગનો ફેરિક હાઇડ્રોક્સાઇડનું કોલોઇડી વિલયન બનાવે

**(2) રાસાયણિક વિધિ : ઓક્સીકરણ દ્વારા**

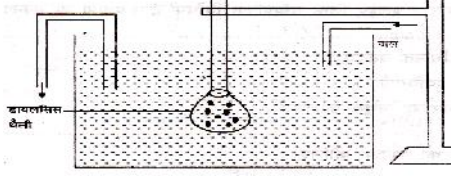
ગંધક વિલય પ્રાપ્ત કરવા H<sub>2</sub>S ગેસને HNO<sub>3</sub> અથવા Br<sub>2</sub> જલ વગેરે ઓક્સીકારકમાં બુદબુદન કરી શકાય





કોલોઇડ વિલયનનુ purification :(1)અપોહન-dialysis(2)વિદ્યુત અપોહન-electrodialysis

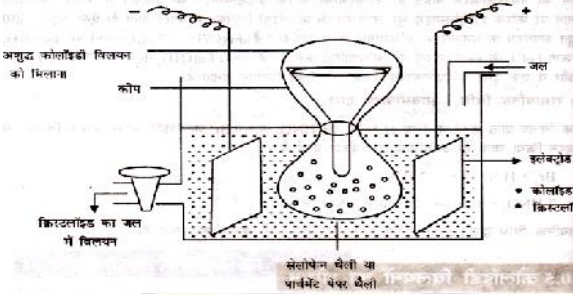
**(1)અપોહન - dialysis:** "વિસરણ દ્વારા કોલોઇડી કણોના અપદ્ભવને યોગ્ય ઝીલી દ્વારા અલગ પાડવાની પદ્ધતિ"



પાર્શ્વમેટ અથવા સિલિકોન ઝીલી માથી કોલોઇડી કણ નીકળે નહીં....પરંતુ વિદ્યુત અપઘટનના

આયનો નીકળી શકે.....આ પ્રક્રિયામા કોલોઇડ વિલયનને એક ડાયાલેસીસ થેલીમા લઇ સ્વચ્છ પાણીના પાત્રમા લટકાવાય....અપદ્ભવ(વિદ્યુત અપઘટનના આયનો) ધીમે ધીમે બહાર નીકળે.....અને થેલીમા "શુદ્ધ કોલોઇડ"રહે.....

**(2)વિદ્યુત અપોહન -electrodialysis:**



અપોહન પ્રક્રિયામા જો વિદ્યુત જોડાય તો પ્રક્રિયા ઝડપી થાય.....જ્યારે ઇલેક્ટ્રોડોમા વિદ્યુત પ્રવાહ પસાર કરાય તો અપદ્ભવના આવેશો વિપરિત આવેશ તરફ તીવ્ર ગતિ કરી વિસરિત થાય.....

"અપોહનની પ્રક્રિયા વિદ્યુતપ્રવાહની ઉપસ્થિતિમા કરવામા આવે તેને વિદ્યુત અપોહન કહેવાય"

**ઉપયોગ:**→કૃત્રિમ વૂક મશીનમા રૂધિરના શોધન કાર્યમા થાય.....અપોહનની ઝીલી માથી આયનના કણ નીકળી જાય પરંતુ હિમોગ્લોબીન જેવા કોલોઇડી કણ ન નીકળે

કોલોઇડોના ગુણધર્મો :(1)વિષમભાંગ લક્ષણ(2)બ્રાઉની ગતિ(3)ટિન્ડલ પ્રભાવ(4)વિદ્યુત ગુણધર્મો

**વિષમભાંગ લક્ષણ**  
કોલોઇડ કણો પોતાના સીમા પૃષ્ઠોમા રહે જે તેમને પરિક્ષેપણ માધ્યમથી અલગ પામે  
**આમ કોલોઇડી તંત્ર બે પ્રાવસ્થાનુ વિષમભાંગ મિશ્રણ**  
(1)પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થા  
(2)પરિક્ષેપણ માધ્યમ

**બ્રાઉની ગતિ**  
આ નામ તેના શોધક "રોબર્ટ બ્રાઉન(વનસ્પતિશાસ્ત્ર)ના નામ પરથી પડયુ  
→"કોલોઇડી કણોની સંતત અને ટેદીમેદી ગતિને બ્રાઉની ગતિ કહેવાય"  
→વિલાયકના અણુઓની કોલોઇડી કણો સાથેની ટકકરથી બધી દિશામા લાગનાર બળમા અસમાનતા સર્જાય જેના કારણે બ્રાઉની ગતિ પેદા થાય



ટિન્ડલ પ્રભાવ



જો કોલોઇડી વિલયનમા પ્રકાશની તીવ્ર કિરણપુંજ પસાર કરવામા આવે.....ત્યારે પ્રકાશ પથ પ્રદિપ્ત થઇ જાય આને ટિન્ડલ પ્રભાવ કહેવાય

આ ઘટના "પ્રકાશના પ્રકિર્ણન" દ્વારા થાય  
**દૈનિક જીવનમા** જ્યારે સુર્યકિરણ રેખાછીદ્રમાથી એક અંધારા કમરામા પ્રવેશ કરે તો ધુળના રજકણો દ્વષ્ટિ ગોચર થાય....જે હવાના ધુળના રજકણો દ્વારા પ્રકાશના પ્રકિર્ણનથી થાય

વિદ્યુત ગુણધર્મો

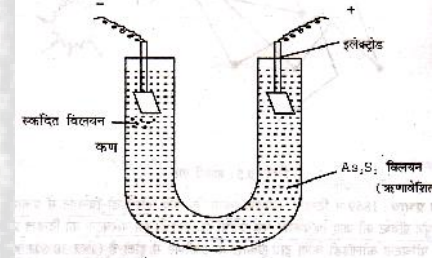
કોલોઇડી કણો આવેશિત હોય....જે પરિક્ષેપણ માધ્યમના equal અને opposite આવેશ ધરાવે  
પરંતુ બધા કણ એકબીજાને સમાન આવેશ હોવાથી **અપાકર્ષિત થાય** જેને કારણે તે ભારે હોવા છતા નીચે બેસી જતા નથી અને આખા પ્રવાહીમા સમાનરૂપથી ફેલાયેલા હોય

ધનાવેશિત કણો	ઋણાવેશિત કણો
આર્સેનિક સલ્ફાઇડ	ફેરિક હાઇડ્રોક્સાઇડ
સ્વર્ણ વિલેય	એલ્યુમિનિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ
રજત વિલેય	

**કોલોઇડોના આવેશિત હોવાનુ કારણો :**

- (1)કોલોઇડી કણો દ્વારા ધનાયનો અથવા ઋણાયનોનુ અધિશોષણ
- (2)મિશેલ આવેશિત હોય છે
- (3)કોલોઇડીના preparationની બ્રેડિંગ આર્ક પદ્ધતિમા કોલોઇડી કણ ઇલેક્ટ્રોન ગ્રાહન કરી વિદ્યુત આવેશિત થઇ જાય છે

**વિદ્યુત કણ સંચલન પ્રક્રિયા :**



આમા કોલોઇડી કણો વિદ્યુત પ્રવાહના પ્રભાવથી કેથોડ અથવા એનોડ તરફ ગતિશિલ થાય

**કોલોઇડ વિલયનના અનુપ્રયોગો :**

<b>મળ વ્યવસ્થા</b>	ધુળ,હવા વગેરેમા વિદ્યુત આવેશ હોય....તેને ઉચ્ચ વિભવ પર રાખેલ ધાતુની પ્લેટો વચ્ચેથી પસાર કરાતા તે આકર્ષાય અવક્ષેપિત થઇ..... <b>મલ-જલ અલગ થાય</b>
<b>કુવાના પાણીનુ અલગ પાડવુ</b>	જ્યારે ફટકડી ફેરવવામા આવે ત્યારે કોલોઇડના ઋણ આવેશિત કણ $Al^{3+}$ થી ઉદાસીન થઇ નીચે બેસી જાય.....પાણીને ગાળીને વપરાઇ



**ધુવાડો અવક્ષેપણ**

ધુવાડો હવા+કાર્બનના કોલોઇડી કણો....જેને “કાટ્રેલ અવક્ષેપણ”થી અલગ પડાય

જેમા ચિમનીમાથી નિકળનાર ધુવાડાને એક કક્ષમા દાખલ કરાય જ્યા આવેશ ધરાવતી ધાતુની પ્લેટો રાખેલ હોય..... તેને ઉચ્ચ વિદ્યુતવાળા વિભવ સ્ત્રોત સાથે જોડેલ હોય.....ધુવાડાના કોલોઇડી આવેશ કણો વિપરિત આવેશ તરફ ગતિ કરી અલગ પડી સ્વચ્છ હવા બહાર નિકળી જાય

**દૈનિક જીવનમા ઉપયોગો :**

<b>ફોટોગ્રાફી</b>	જલેટિનમા સિલ્વર પ્રોમાઇડના કોલોઇડી વિલયનનો કાયની પ્લેટો અને સોલુલાઇડ ફિલ્મો સાથે ઉપયોગ કરતા સુગ્રાહી ફિલ્મો મળે
<b>રુધિર આતંચન</b>	રુધિર ઋણાવેશિત કોલોઇડી કણ છે....તેથી લોહી વહેતુ હોય ત્યારે ચોપડવામા આવતી દવામા $FeCl_3$ વિલયન વપરાય.....જેમાથી $Fe^{3+}$ રુધિરને ઉદાસિન કરી તેનુ આતંચન કરી વહેવાનુ બંધ કરે
<b>રબર પટ્ટન</b>	લેટેક્સ ઋણાવેશિત રબર કણોનુ કોલોઇડી વિલયન હોય.....જે વસ્તુને રબર પટ્ટન કરવુ હોય તેને બાય મા એનોડ સાથે જોડાય.....રબર કણ ઋણાવેશિત એનોડ પર જાય અને ત્યા નિક્ષેપિત થઇ જાય
<b>આકાશનો નિલો રંગ</b>	આકાશમા તરતા ધુળના રજકણો કોલોઇડી હોય જે સુર્યપ્રકાસમાથી નિલા પ્રકાશનુ પકીર્ણન કરે જેનાથી આકાસ નિલુ દેખાય.....જો આવા કોલોઇડી કણો ન હોત તો આકાશ અંધકારમય હોત

**પાયસ :**

→ પાયસમા પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થા અને પરિક્ષેપણ માધ્યમ બંને પ્રવાહી હોય.....બંન પ્રવાહી અમિશ્રણિય હોય કા.કે.જો મિશ્રણ થાય તો વાસ્તવિક વિલયન બની જાય.....કોલોઇડ ન બને

**પાયસના પ્રકારો : બે પ્રકાર**

<b>પાણીમા તેલ</b>	પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થા=તેલ, પરિક્ષેપણ માધ્યમ=પાણી ઉદા :દુધ જેમા પાણીમા દુધના વસા....ચહેરે પર લગાડવાનુ ક્રિમ
<b>તેલમા પાણી</b>	પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થા=પાણી, પરિક્ષેપણ માધ્યમ=તેલ ઉદા :માખણ,કોડ લિવર તેલ

**પાયસીકરણ :**

આમા બંને પ્રવાહી અમિશ્રિત હોય....તેથી તેને સ્થાયી મિશ્રણ બનાવવા પાયસી કારક ઉમેરવુ પડે....પાયસીકારકની ઉપસ્થિતિમા પાયસ બનાવવાની પ્રક્રિયાને “પાયસીકરણ”કહેવાય  
→ પાયસીકારક બંને તેલ અને પાણીના અંતરાપૃષ્ઠ પર સાંદ્રિત થઇ તેને બાંધી દે છે

**પાયસના અનુ પ્રયોગો :**

- 1 કપડા અને શરીર પર મેલ સાફ કરવા સાબુન અને સંશ્લેશિત અપમાર્જની પ્રક્રિયા
- 2 દુધ(પાણી+વસા), માખણ,ક્રિમ
- 3 ચહેરે પર લગાડવાનુ ક્રિમ,લોસન
- 4 કોડ લિવર તેલ જેવી ઓષધિ
- 5 આંતરડામા પાયન પાયસીકરણ દ્વારા
- 6 સલ્ફર અયસ્કની શોધ માટે વપરાતી ફીણ પ્લવન પધ્ધતિમા

**જૈલ :**

→ જૈલમા પરિક્ષિપ્ત પ્રાવસ્થા પ્રવાહી અને પરિક્ષેપણ માધ્યમ બંને ઘન હોય  
→ ઉદા :બુટ પોલીસ, પનીર, જૈલી  
→ જૈલ “જલરાગી” હોય....જેમા લચીલો અર્ધ ઘન પદાર્થનુ વિલયન થાય → ઉદા :જેલેટીનનુ પાણીમા 5% જલીય વિલયન જૈલી બનાવે

**સંકોચ પાર્થકય અથવા રાખેલન જામી જવ :**

રાખી મુકેલ જૈલમાથી કેટલાક દ્રવ્યો ચાલ્યા જાય અને તે જામી જાય તેને.....

**જૈલી ના પ્રકારો : બે પ્રકાર**

<b>લચીલા</b>	આ reverbible હોય....એટલે કે પાણીનુ ચાલ્યા જતા સુકાય જાય....અને ફરી પાણી નાખતા મુળ અવસ્થામા આવે
<b>અ-લચીલા</b>	આ ir-reverbible હોય....એટલે કે પાણીનુ ચાલ્યા જતા સુકાય જાય....અને ફરી પાણીનાખતા મુળ અવસ્થામા ન આવે



કોલોઇડી વિલયન VS વાસ્તવિક વિલયન VS નિલંબન :

ક્રમ	ગુણધર્મનું નામ	વાસ્તવિક વિલયન	કોલોઇડી વિલયન	નિલંબન
૧	આમાપ	વિલેયના કણોનો આમાપ 1nmથી ઓછુ	1nm થી 100nm વચ્ચે	100nmથી વધુ
૨	નિસ્પંદનીયતા <u>filteribility</u>	સામાન્ય ફિલ્ટર પેપર અને જંતુ ઢિલી બન્ને માથી નિકળી જાય	સામાન્ય ફિલ્ટર પેપરમાથી નિકળે.....પરંતુ જંતુ ઢિલીમાથી ન નિકળે	બન્ને માથી નિકળી ન જાય
૩	નિ:સાદન	સ્થિર અવસ્થામા કણ નીચે <u>ન બેઠે</u>	સ્વયં નીચે ન બેઠે.....પરંતુ અપકેન્દ્રણ દ્વારા નીચે બેસાડી શકાય	ગુરુત્વાકર્ષણના પ્રભાવથી સ્વયં નીચે બેસે
૪	દ્રશ્યતા	કણોને આંખો કે સુક્ષ્મદર્શીથી ન જોવાય	કણોને આંખો થી ન જોય શકાય પરંતુ સુક્ષ્મદર્શીથી તેનું પ્રકીર્ણન પ્રભાવ જોવાય	આંખો થી જોય શકાય
૫	પૃથ્થકરણ	વિલય કણો અને વિલાયકને સાધારણ નિસ્પંદન અથવા અતિ સુક્ષ્મ નિસ્પંદન થી અલગ ન પાડી શકાય	વિલય કણો અને વિલાયકને સાધારણ નિસ્પંદન થી અલગ ન પાડી શકાય પણ અતિ સુક્ષ્મ નિસ્પંદન થી અલગ પાડી શકાય	બન્નેથી અલગ પાડી શકાય
૬	વિસરણ	શીઘ્ર વિસરીત થાય	ધીમે ધીમે	ન થાય