

①	溶液にとけている物質	溶質	⑩	固体の物質を水にとかし、再び結晶としてとり出すこと	再結晶
②	溶質をとかしている液体	溶媒	⑪	温度によって物質の状態が変わること	状態変化
③	物質がとけている液全体	溶液	⑫	粒子の運動が激しくなり、自由に飛び回っている状態の物質	気体
④	溶媒が水である溶液	水溶液	⑬	粒子の位置は決まらず、動き回っている状態の物質	液体
⑤	1種類の物質でできている物	純粋な物質(純物質)	⑭	粒子が規則正しく並んでとどまっている状態の物質	固体
⑥	いくつかの物質が混じり合った物	混合物	⑮	液体が、表面から気体になること	蒸発
⑦	ろ紙をつかって、液体と液体にとけていない物質を分ける方法	ろ過	⑯	液体が、表面からだけでなく、内部からも気体になること	沸騰
⑧	ろ過をするとき、液体を何に伝わらせてそそぐか	ガラス棒	⑰	液体が沸騰して気体になるときの温度	沸点
⑨	溶液のこさ	濃度	⑱	固体がとけて液体になるときの温度	融点
⑩	溶質の質量 ÷ 溶液の質量 × 100で求められるもの	質量パーセント濃度	⑲	水の沸点	100℃
⑪	いくつかの平面で囲まれた規則正しい形をしている固体	結晶	⑳	水の融点	0℃
⑫	物質がそれ以上とけることができない水溶液	飽和水溶液	㉑	液体を沸騰させ、出てくる気体を冷やし、再び液体にして集める方法	蒸留
⑬	100gの水に物質をとけるだけとかしたときの、とけた物質の質量	溶解度	㉒	蒸留は何の違いを利用しているか	沸点
⑭	物質の溶解度と温度の関係のグラフにしたもの	溶解度曲線	㉓	液体を加熱する実験で、突沸を防ぐためにいれるもの	沸騰石
⑮	温度によってほとんど溶解度が変化しないのは、ミョウバンと食塩のどちらか	食塩	㉔	水とエタノールではどちらが沸点が低い	エタノール