

1. 蒸留 2. 昇華 3. 再結晶 4. ろ過

1. 石灰石と薄い塩酸 2. 塩化アンモニウムと水酸化カルシウム 3. 酸化銅と炭素の粉末 4. 二酸化マンガンを過酸化水素水

1. 溶質の粒子は目に見える大きさのまま液中に分散しており、時間が経つと重力で底に沈む。
2. 溶質の粒子は液の中央付近に集まり、容器の壁面付近には存在しなくなる。
3. 溶質の粒子は水溶液の上部に集まる性質があるため、上の方ほど濃度が高くなる。
4. 溶質の粒子は非常に小さくなり、液全体に均一に広がって、時間が経っても沈殿しない。

1. 混合部：吸い取った液体と空気を混ざって反応を促進させる役割	2. メス球：吸い上げる液体の体積を正確に一定にする役割	3. 把持部：ピペットを手に持ったときに滑りにくくする役割	4. 安全球：吸い上げた液体がゴム球へ侵入するのを防ぐ役割
----------------------------------	------------------------------	-------------------------------	-------------------------------

1. 塩化コバリト紙をつけると青色から赤色に変化する
2. フェノールフタレイン溶液を加えると赤色に変化する
3. 磁石を近づけると強く引きつけられる
4. 金属光沢が出て特有の輝きを放つ

1. 使用しているデジタル温度計の数値が、正確な値を示しているかどうかを校正するため	2. 調べたい条件以外の要因（気温の変化など）によって結果が変動していないかを比較し、確かめるため	3. 塩化カルシウムが水に溶ける速度が、かき混ぜる速さによって変化しないかを確認するため	4. 塩化カルシウムを溶かした液体の質量が、溶かす前と後で変化していないかを調べるため
--	---	--	---

1. 銅 2. 窒素 3. アルミニウム 4. 炭素

1. ポリスチレンは食塩水に溶ける性質があるため、水では沈むが食塩水では消えてなくなる。

1. 火のついた線香を入れると「ボン」と音を立てて燃え、湿らせた青色リトマス紙を入れると赤色に変わる

2. 火のついた線香を入れると火が消え、湿らせた青色リトマス紙を入れると変化しない

3. 火のついた線香を入れると火が消え、湿らせた青色リトマス紙を入れると赤色に変わる

4. 火のついた線香を入れると激しく燃え、湿らせた青色リトマス紙を入れると変化しない

1. 青色リトマス紙が赤色に変わり、水溶液が酸性であることを示す

1. 無機物 2. 有機物 3. 混合物 4. 純粋な物質

1. 空気中の窒素と反応して見た目の変化がなくなるため
2. 物質に含まれる金属が熱と反応して酸化するため
3. 物質に含まれる炭素が加熱によって炭化するため
4. 物質に含まれる水分が蒸発して白く固まるため

1. 加熱されて気体になったロウが、
空気中で冷やされることで非常に小
さな液体や固体の粒になったもの

2. ロウに含まれていた水分が熱によ
って水蒸気に変化し、空気中のチリ
と結びついて白く見えているもの

3. 液体のロウが沸騰して発生した大
きな気泡が、そのまま気体の状態で
空気中を漂っているもの

4. ロウが燃焼して酸素と結びつくこ
とで発生した、二酸化炭素と水蒸気
が混ざり合ったもの

1. 40.0% 2. 39.0% 3. 64.0% 4. 35.5%