

# 理科（化学）学習指導案

指導者 県立水戸第三高等学校 教諭 飯島 正人

## 1 単元名 芳香族化合物

## 2 単元の目標

芳香族化合物の構造、性質及び反応について観察・実験などを通して探究し、基本操作を習得するとともに、構造と性質及び反応との関係を理解する。

## 3 単元の評価規準

関心・意欲・態度	思考・判断・表現	観察・実験の技能	知識・理解
芳香族化合物について関心をもち、意欲的に探究しようとする。	芳香族化合物の構造、性質、及び反応について考察し、導き出した考えを的確に表現している。	芳香族化合物の性質および反応について観察、実験などを行い、基本操作を習得するとともに、それらの過程や結果を的確に記録、整理している。	芳香族化合物の性質及び反応について理解し、知識を身に付けている。

## 4 単元について

### （1）単元の特徴

本単元では、芳香族化合物の構造、性質及び反応について理解させることができるのである。芳香族炭化水素、フェノール類、芳香族カルボン酸、芳香族アミンなど代表的な化合物を取り上げ、ベンゼン環および官能基により性質が特徴付けられることや、これらの化合物相互の関係を反応や構造と関連付けて扱う。

### （2）授業にあたって

分子模型により構造を立体的に考察できるようにする。また、官能基による性質の違いを酸・塩基などの性質と関連付けて指導する。身の回りにある芳香族化合物についても取り上げ、興味関心をもたせるように留意する。合成実験や分離の実験等を行い、基本的な操作を習得できるようにする。

## 5 指導と評価の計画（7時間扱い）

時	学習内容	学習活動	評価の観点				評価規準	評価方法
			関	思	技	知		
1	芳香族炭化水素	芳香族化合物の性質と反応の映像を見てワークシートにまとめる。	◎				芳香族化合物に興味をもち、意欲的に探究しようとする。	ワークシート ポートフォリオ
2 3	フェノール類	フェノール類の反応を構造から予測するとともに、合成法の共通点を見つける。			○		フェノール類の反応や合成法について理解し、知識を身に付けていく。	ワークシート
4	芳香族カルボン酸	芳香族カルボン酸の性質を官能基から予測する。		◎			芳香族カルボン酸の性質反応について考察し、考えを表現している。	ワークシート
5	芳香族アミンとアゾ化合物	芳香族アミンとアゾ化合物の性質を官能基から考え、まとめる。			◎		芳香族アミンとアゾ化合物について理解し、知識を身に付けていく。	ワークシート ポートフォリオ
6 7	芳香族化合物の分離（本時）	芳香族化合物の分離の探究活動を行う。		◎	○		芳香族化合物の分離法について考察し、自らの考えを表現している。 芳香族化合物の分離法を習得し、それらの過程や結果を記録、整理している。	ワークシート ポートフォリオ 行動観察

## 6 本時の指導

### (1) 目標

芳香族化合物の分離法について考察し、考えを表現できる。(思考・判断・表現)

芳香族化合物の分離法を習得し、それらの過程や結果を記録、整理できる。(観察・実験の技能)

### (2) 準備・資料（1班分）

100mL分液ロート、スタンド、支持環、試験管（10本）、駒込ピペット（6本）

ジエチルエーテル（4mL×2）、0.1mol/L塩酸（10mL）、0.1mol/L水酸化ナトリウム（10mL）、0.1mol/L炭酸水素ナトリウム（10mL）、二酸化炭素ガス、マラカイトグリーン（ヒコサンZマラカイトグリーン水溶液）1mL、ローズベンガル（クリアデント歯垢染色錠）1錠、純水、ワークシート

### (3) 展開

過程	学習内容・学習活動	指導の留意点と評価
導入	1 前時の学習内容を確認する。 2 本時の学習課題をつかむ。 <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">芳香族化合物を分離しよう</div>	<ul style="list-style-type: none"><li>火気厳禁であること、エーテルの蒸気を吸入しすぎないことを注意する。</li><li>実験の基本操作を確認する。</li><li>構造式と対応する色を提示する。</li><li>考えが深まらない場合は助言する。</li></ul>
展開	3 <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">実験1</div> マラカイトグリーン（アニリン）の弱塩基遊離による抽出を行う。 4 <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">実験1</div> の結果を記録し考察する。  5 <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">実験2</div> ローズベンガル（安息香酸）の弱酸遊離による抽出を行う。 6 分液ロートの使い方をp ヒドロキシアズベンゼンの水層からエーテル層への抽出を例に確認する。 7 <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">実験3</div> のフェノール・アニリン・安息香酸の分離法を各班で考える。  8 フェノール・アニリン・安息香酸を試験管に分離する。 9 それぞれの水層・有機層に溶けている有機化合物について記録し考察を行い、ワークシートにまとめめる。 <div style="border: 1px solid black; padding: 2px;">酸や塩基を加え、芳香族化合物の塩にするとエーテル層から水層に移動し、分離できる。</div>	<ul style="list-style-type: none"><li>①水にとける物質は塩である。</li><li>②芳香族化合物は水に難溶。</li><li>③酸や塩基の強弱の確認。</li><li>④弱塩基の塩に強塩基を加える。</li><li>分液ロートの内圧が上がる所以脱気するよう注意させる。</li><li>扱う芳香族化合物について確認させ、どのような手順で分離できるか考えさせる。</li><li>フローチャートを使い実験手順を考えさせる。</li></ul>
まとめ	10 片付けを行う。	<p>◎芳香族化合物の分離法について考察し、考えを表現している。(思考・判断・表現)</p> <p>・使用する塩酸や水酸化ナトリウムは3mL程度とし授業前にすべて測り取っておく。</p> <p>○芳香族化合物の分離法を習得し、それらの過程や結果を記録、整理している。(観察・実験の技能)</p> <p>・有機層、水層とも廃液として回収する。</p>