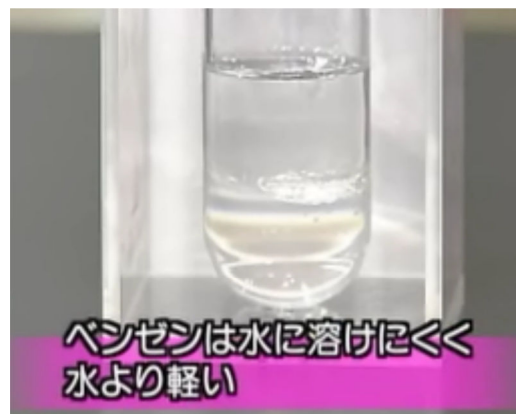




ベンゼン
 C_6H_6

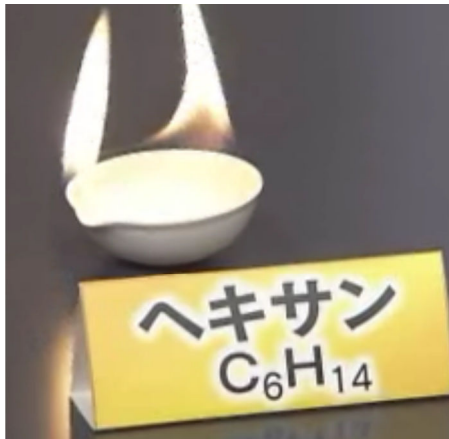
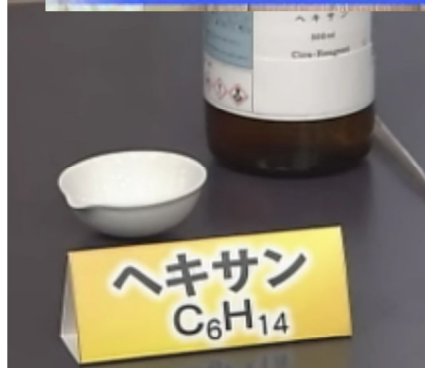


- ベンゼンの特徴
- 水に溶けにくい液体
 - すずを出して燃える



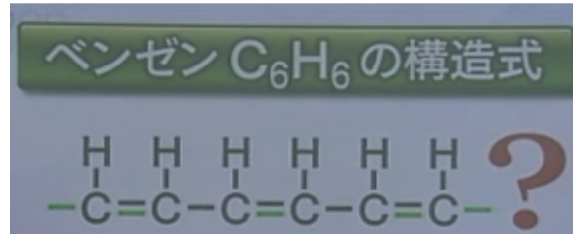
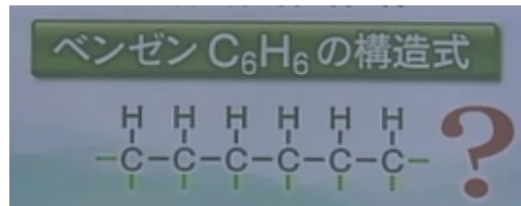


ペットはポリエステルともいう

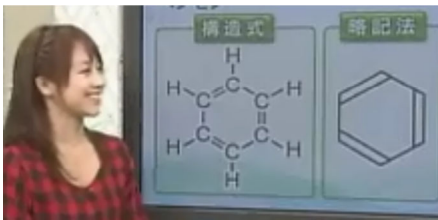
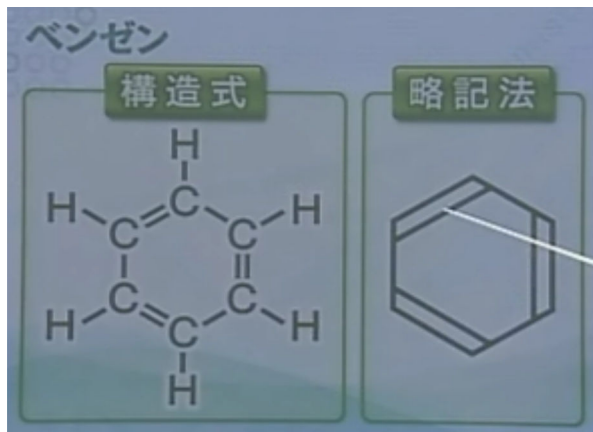


ヘキサン C_6H_{14}	ベンゼン C_6H_6
すずが 少ない	すずが 多い

すずが出るのは、
燃えきらなかった炭素がある、ってことなんです



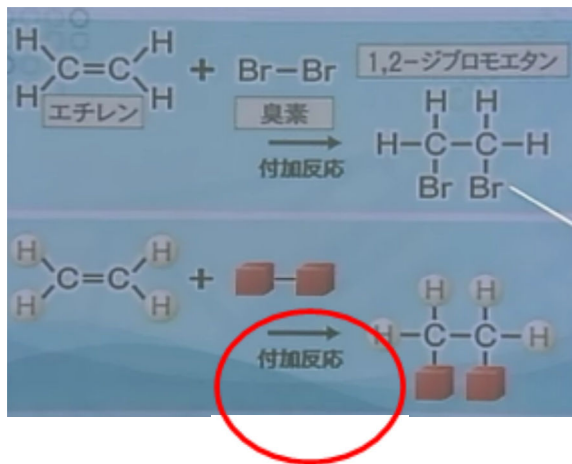
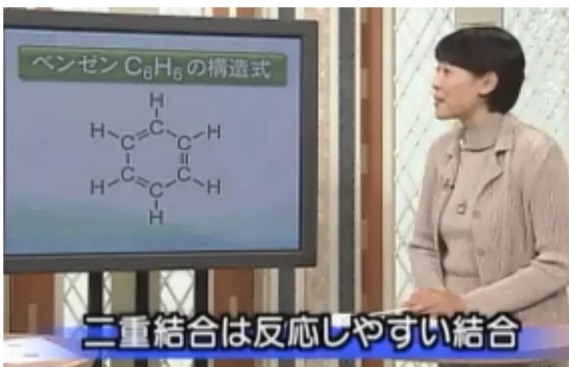
ベンゼン環

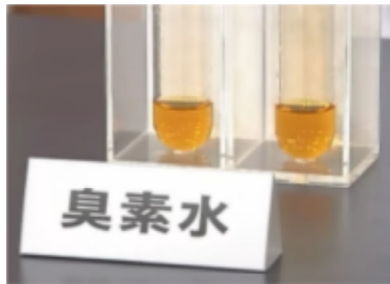


こう書くと、プロっぽいですねー♪



2 ベンゼンの置換反応

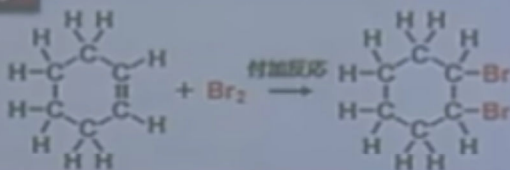




Br₂との付加反応

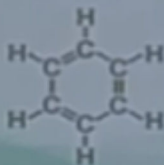
シクロヘキセン

付加反応
する



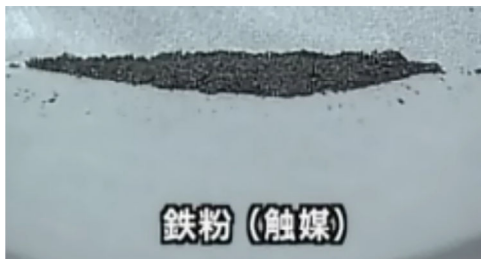
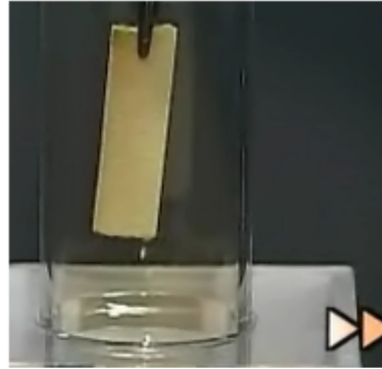
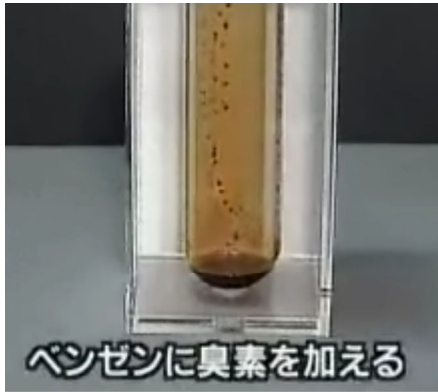
ベンゼン

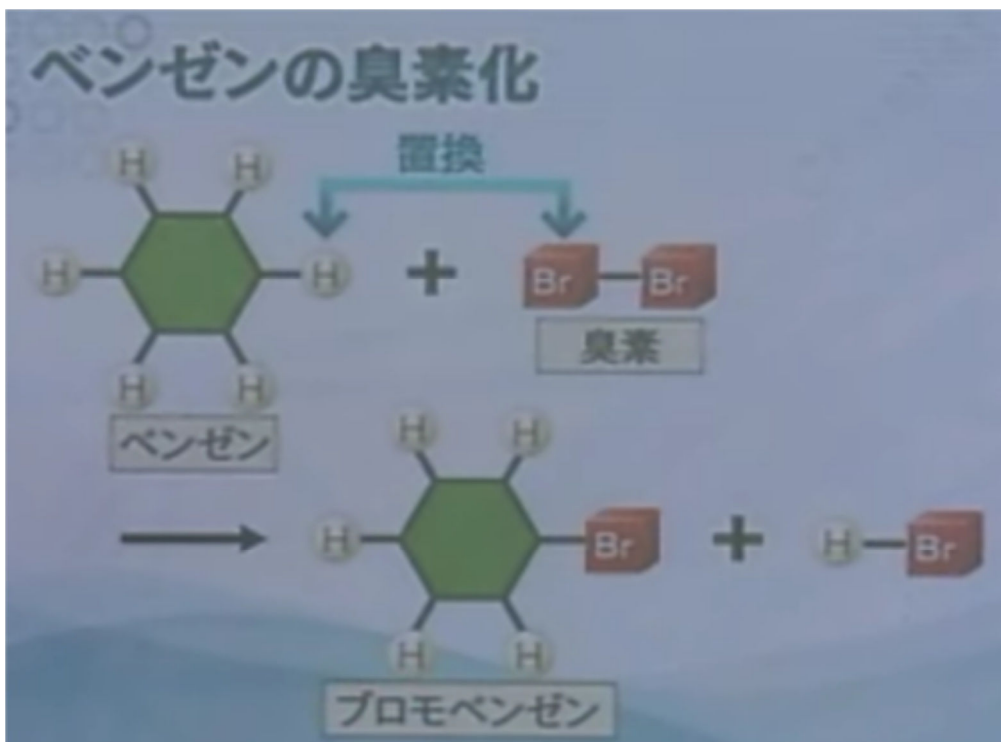
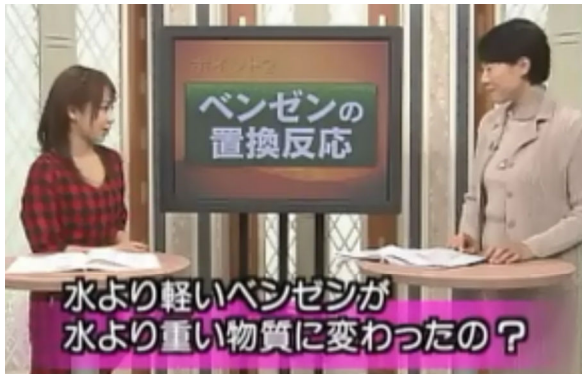
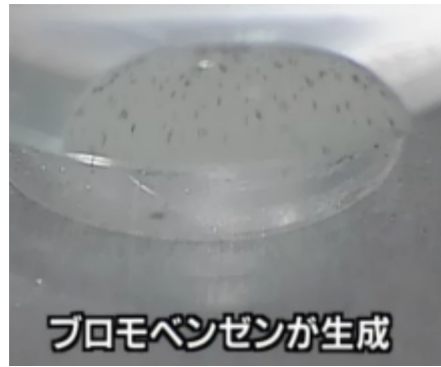
付加反応
しない



ベンゼンの置換反応

※この実験は危険が伴います
必ず適切な指導者のもとで行ってください





ベンゼンの臭素化

ベンゼン + Br₂ (臭素) → c1ccccc1Br (プロモベンゼン) + HBr (臭化水素)

Fe触媒 置換反応

ベンゼン環は安定で付加反応より置換反応がおこりやすい

芳香族 炭化水素

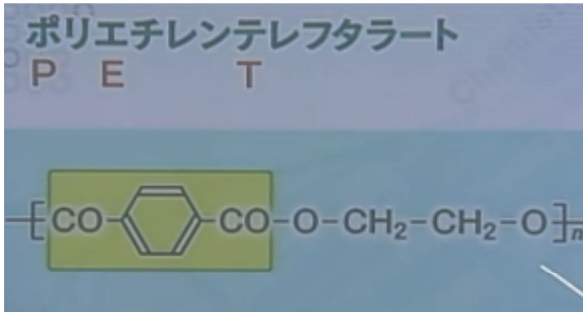
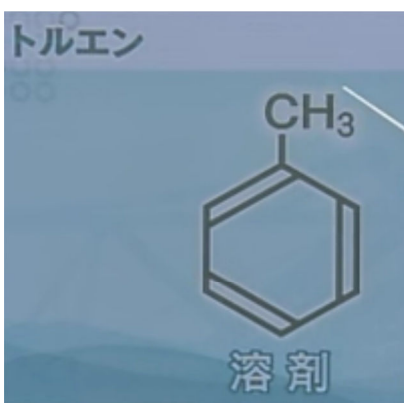
芳香族：ベンゼン環をもつ有機化合物

「ペンキのシンナー」のようなのが、芳香、です。

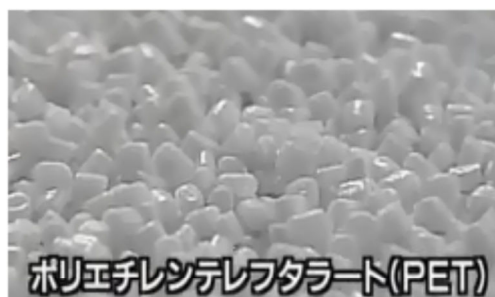
芳香族炭化水素

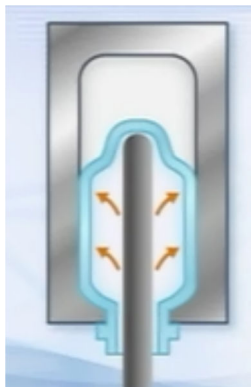
ベンゼン ナフタレン トルエン

o-キシレン *m*-キシレン *p*-キシレン



パラキシレン(p-キシレン)を変化させたもの





今日の先生の衣装も、ポリエステルですッ