

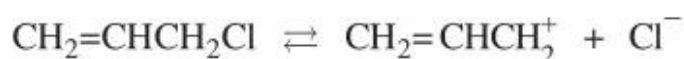
DẪN XUẤT HALOGEN

ANCOL - PHENOL

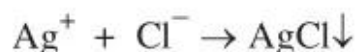
Bài 51. DẪN XUẤT HALOGEN CỦA HIDROCACBON

8.1 Đáp án C.

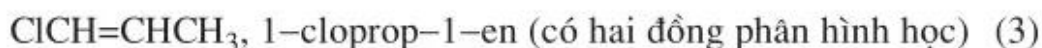
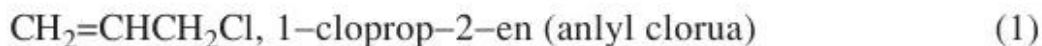
8.2 Do liên kết C-Cl phân cực về phía Cl nên tồn tại cân bằng :



Cation sinh ra khá bền. Khi nhỏ dung dịch bạc nitrat vào dẫn xuất halogen sẽ có phản ứng để tạo ra kết tủa trắng của AgCl.



8.3 – Ứng với công thức phân tử $\text{C}_3\text{H}_5\text{Cl}$ có các đồng phân cấu tạo mạch hở :



– Ứng với công thức phân tử $\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl}$ có 2 đồng phân cấu tạo :



8.4 Đáp án C.

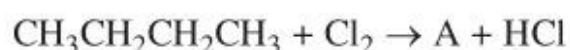
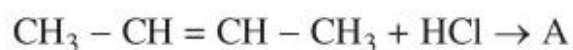
8.5 a) Ứng với công thức phân tử $\text{C}_4\text{H}_9\text{Cl}$ có 4 đồng phân cấu tạo :



b) Phản ứng tách HCl của A tạo thành hỗn hợp 2 anken chứng tỏ nguyên tử Cl ở vị trí có thể tách ra cùng với 2 nguyên tử hydro ở hai vị trí khác nhau.

Vậy A phải có công thức cấu tạo (2) và tên gọi là 2-clobutan.

Điều chế A :



8.6 Tiến hành thí nghiệm song song với 3 chất lỏng như trình bày ở bảng sau :

Dẫn xuất halogen	<i>Đun sôi với nước, gạn tách bỏ lớp hữu cơ, nhỏ tiếp vào đó dd AgNO₃</i>	<i>Đun với dd NaOH, tách bỏ lớp hữu cơ, axit hoá phần còn lại bằng HNO₃, nhỏ tiếp vào đó dd AgNO₃</i>
CH ₃ CH ₂ Br (etyl bromua)	Không có kết tủa	Có kết tủa (AgBr)
CH ₂ =CHCH ₂ Cl (allyl clorua)	Có kết tủa (AgCl)	Có kết tủa (AgCl)
C ₆ H ₅ Cl (clobenzen)	Không có kết tủa	Không có kết tủa

Chất tạo được 1 kết tủa là CH₃CH₂Br ;

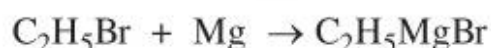
Chất tạo được 2 kết tủa là CH₂=CHCH₂Cl ;

Chất không tạo ra kết tủa là C₆H₅Cl.

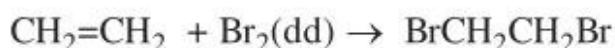
Học sinh tự viết các phương trình hoá học.

8.7 B đúng.

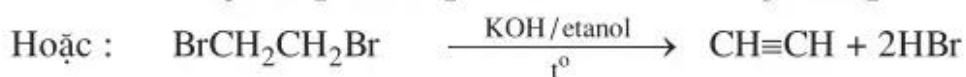
Phương trình hoá học của phản ứng :



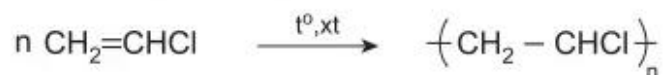
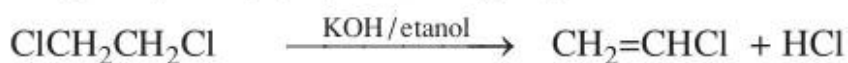
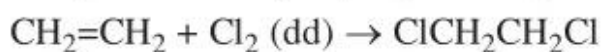
8.8 – Điều chế 1,2-dibrometan :



– Điều chế 1,1–đibrometan :



– Điều chế vinyl clorua và poli(vinyl clorua) :



8.9.

