PHIẾU HỌC TẬP: DẪN XUẤT HALOGEN

K	C	U	H	Y	N	V	I	B	G	J	T
H	Z	C	Y	U	N	O	V	Q	Ơ	U	Z
Ô	N	U	D	T	W	U	W	C	M	N	I
N	Y	K	R	Ă	Z	W	U	M	F	E	T
G	Z	G	O	N	M	Ữ	I	C	U	G	Y
T	I	T	C	G	H	P	Y	T	V	O	N
A	O	K	A	D	A	S	S	B	F	L	Z
N	P	N	R	Ầ	A	V	L	H	M	A	K
R	G	F	B	N	B	A	K	F	F	H	M
S	P	Z	O	B	P	T	G	Q	O	J	D
L	O	J	N	Y	Y	P	O	J	P	W	F
O	G	P	F	F	Q	L	O	P	C	H	A

ĐÔI MẮT TINH ANH – THÔNG MINH ĐIỀN TỪ

- Khi thay thế nguyên tử halogen trong phân tử ..... bằng 1 hay nhiều nguyên tử ....., ta được dẫn xuất halogen của hydrocarbon.
- Dẫn xuất halogen ..... trong nước, nhưng tan trong dung môi ..... như alcohol, ether, benzene.
- Nhiệt độ sôi của các dẫn xuất halogen có xu hướng ..... theo chiều tăng khối lượng phân tử.

Chọn tên thích hợp cho các chất sau:

$CH_3 - CH_2 - Cl$

$CH_2 = CH - CH_2 - Br$

$CH_3-\underset{\underset{I}{|}}{CH}-CH_2-CH_3$

Kéo, thả sản phẩm chính tương ứng với các phản ứng sau:

$CH_3 - CH_3$

$CH_3 - CH_2\text{-}OH$

$CH_3\text{ -}CH(CH_3)\text{-}CH{=}CH_2$

$CH_3 - C(CH_3){=}CH - CH_3$

a) $CH_3CH_2Br + NaOH \xrightarrow[-NaBr]{t^o}$

b) $CH_3-\underset{\underset{CH_3}{|}}{CH} - \underset{\underset{Cl}{|}}{CH} - CH_3 \xrightarrow[-HCl]{KOH,ethanol,t^o}$

LIVEWORKSHEETS

BẤM VÀO ĐÂY ĐỂ XEM VIDEO

(Bật mí: Có thể chọn tốc độ phát 1.25 để tiết kiệm thời gian nhé)

Trong video này, ở bước cuối cùng khi nhỏ vài giọt dd $AgNO_3$, thì xuất hiện

.....

CHỌN ĐÁP ÁN ĐÚNG

Câu 1. Dẫn xuất halogen của hydrocarbon không chứa nguyên tố nào dưới đây?

A. Fluorine. **B.** Chlorine. **C.** Oxygen. **D.** Bromine.

Câu 2. Tên gốc chức của C_6H_5Cl là

A. benzyl chloride. **C.** phenyl chloride.

B. chlorobenzene. **D.** chloride phenyl.

Câu 3. CFC đã từng được sử dụng để làm chất làm lạnh nhưng đã bị cấm sử dụng và thay bằng HFC, HFE (không còn ngtố chlorine). Lí do nào dưới đây là phù hợp?

A. CFC dễ gây ra các vụ nổ lớn.

B. CFC gây ra mưa acid.

C. CFC gây suy giảm tầng ozone.

D. CFC gây ra độc tính đối với con người.

Câu 4. Carbon tetrachloride được dùng làm dung môi trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp do có khả năng hòa tan nhiều chất hữu cơ. Công thức phân tử của carbon tetrachloride là

A. CCl_4. **B.** $CHCl_3$. **C.** CH_2Cl_2. **D.** CH_3Cl.

Câu 5. Poly(vinyl chloride) được điều chế từ methane theo sơ đồ:

$$CH_4 \longrightarrow C_2H_2 \longrightarrow CH_2{=}CH{-}Cl \longrightarrow (-CH_2{-}CHCl-)_n.$$

Nếu hiệu suất của toàn bộ quá trình là 20%, để điều chế được 1 tấn PVC thì khối lượng khí thiên nhiên (chứa 80% methane) cần dùng là

A. 3,2 tấn. **B.** 2,56 tấn. **C.** 0,512 tấn. **D.** 2,048 tấn.

LIVEWORKSHEETS