

DẠNG 1: BÀI TẬP NHẬN BIẾT

A) KHÍ

- ❖ **Cacbonic** (CO_2) : Hoặc dùng que đóm đỏ $\xrightarrow{\text{hiện tượng}}$ que đóm tắt
- ❖ **Oxi**: Dùng que đóm đỏ $\xrightarrow{\text{hiện tượng}}$ que đóm bùng cháy
- ❖ **Hidro**: Dùng que đóm đỏ $\xrightarrow{\text{hiện tượng}}$ que đóm cháy với ngọn lửa màu xanh
- ❖ **Không khí**: Dùng que đóm đỏ $\xrightarrow{\text{hiện tượng}}$ que đóm cháy một lúc rồi tắt

Ví dụ: Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các chất khí sau: H_2 , O_2 , không khí, khí cacbonic (CO_2)

Trích mẫu thử

Cho que đóm lần lượt vào các mẫu thử (dùng que đóm nhận biết):

- + Que đóm bùng cháy: O_2
- + Que đóm cháy với ngọn lửa màu xanh: H_2
- + Làm tắt que đóm: CO_2
- + Que đóm cháy 1 lúc rồi tắt là không khí

B) DUNG DỊCH

- ❖ Axit: ($\text{H}__$)
 - ❖ Bazơ: ($_\text{OH}$)
 - ❖ Muối:
- DÙNG QUỖ TÍM**
- Quỳ tím hóa **đỏ**
 - Quỳ tím hóa **xanh**
 - Quỳ tím **không đổi màu**

Ví dụ: Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các dung dịch sau: HCl , NaOH , KCl

- Trích mẫu thử:
- Dùng quỳ tím nhận biết :
 - + Quỳ tím hóa đỏ là HCl
 - + Quỳ tím hóa xanh là NaOH
 - + Quỳ tím không đổi màu là KCl