



# QUÍMICA BÁSICA

Hernán Zapata Gamarra

hernan.zapata@upch.pe



# Sesión 13

Tipos de reacciones químicas:

Fotoquímica, deshidratación y neutralización

#### Objetivo:

Explicar y aplicar las reacciones químicas fotoquímicas, de deshidratación y neutralización

Realizar ejercicios de aplicación con las reacciones químicas estudiadas.

- 4. Reacción fotoquímica
- 5. Reacción de deshidratación
- 6. Reacción de neutralización

$$3 O_{2(g)} \longrightarrow 2 O_{3(g)}$$

$$CF_2Cl_{2(g)} \longrightarrow CF_2Cl_{(g)}^{\dagger} + Cl_{(g)}^{\dagger}$$





$$NO_{2(g)} \longrightarrow O_{(g)}^{\bullet} + NO_{(g)}$$

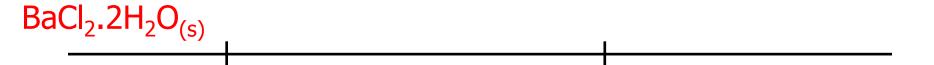
HC + 
$$O_2$$
 +  $NO_2$  +  $NO$ 





#### 5. Reacción de deshidratación

BaCl<sub>2</sub>.2H<sub>2</sub>O

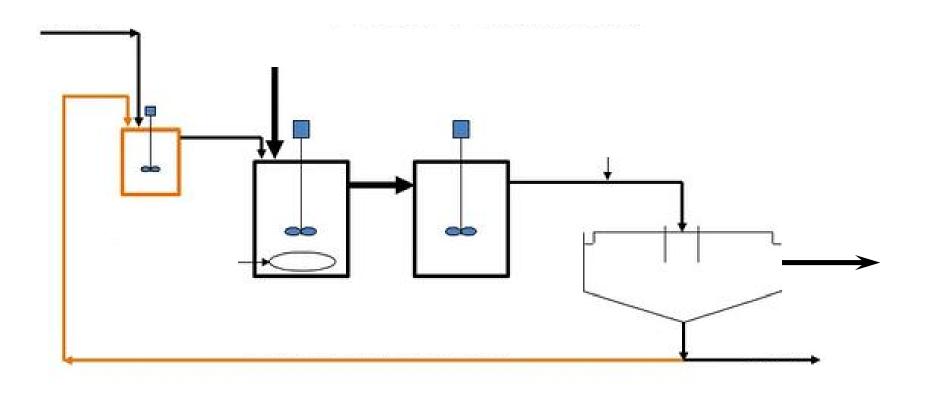


#### 5. Reacción de deshidratación

$$CuSO_4.5H_2O_{(s))} \longrightarrow$$



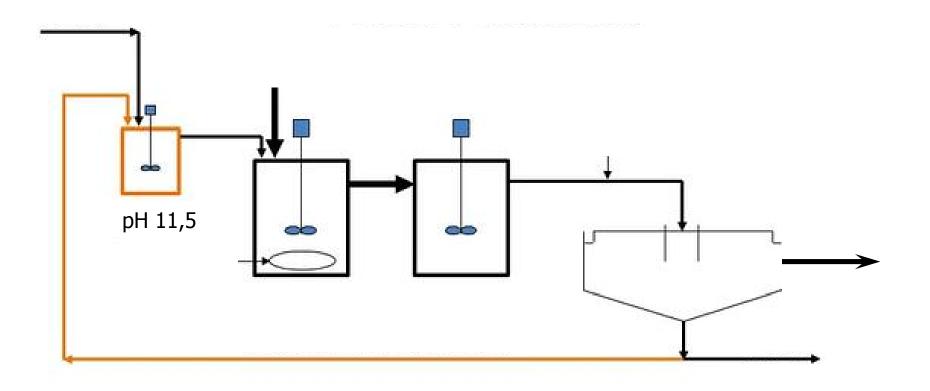
# Proceso HDS



#### 6. Reacción de neutralización

$$H_2SO_{4(ac)} + NaOH_{(ac)} \longrightarrow$$

# Proceso HDS



#### 6. Reacción de neutralización

 $CO_{2(g)}$ 







