

# Informe Práctica 16: Algunas reacciones de cationes

Isabella Rodríguez Rodríguez<sup>†</sup>, Federico Arenas Torres<sup>†</sup> y Nicolás García García<sup>†</sup> <sup>†</sup>Departamento de Química, Facultad de Ciencias, Universidad de los Andes, Carrera 1 N° 18 A 12, Bogotá, 111711, Colombia.

Resumen: Se llevaron a cabo reacciones con los metales de transición titanio, cobalto y manganeso, observando su comportamiento. Las reacciones de titanio se realizaron con el estado de oxidación  $Ti^{(IV)}$ , las de cobalto con  $Co^{(II)}$  y por ultimo, las de manganeso con  $Mn^{(II)}$ . Se observaron cambios de color y de fase para cada reacción.

### 1. Introducción

# 1.1. Subsección

Sub Subsección Lorem Ipsum is simply dummy text of the printing and typesetting industry. Lorem Ipsum has been the industry's standard dummy text ever since the 1500s, when an unknown printer took a galley of type and scrambled it to make a type specimen book. It has survived not only five centuries, but also the leap into electronic typesetting, remaining essentially unchanged. It was popularised in the 1960s with the release of Letraset sheets containing Lorem Ipsum passages, and more recently with desktop publishing software like Aldus PageMaker including versions of Lorem Ipsum [1].

## 1.2. Subsección

Tabla 1 Tabla de ejemplo

Item		
Animal	Description	Price (\$)
Gnat	per gram each	13.65 0.01
Gnu Emu Armadillo	stuffed stuffed frozen	92.50 33.33 8.99

# 2. Sección Experimental

Figura 1 y tabla 1.



Fig. 1. Montaje experimental

## 3. Resultados y discusión

#### 4. Conclusiones

### Referencias

[1] Garcia, M.; Garcia, N. Getting into Shape: Reflections on a New Generation of Cylindrical Nanostructures' Self-Assembly Using Polymer Building Blocks. *Journal of the American Chemical Society.* 2019, 141 (7), 2742–2753. DOI: 10.1021/jacs.8b08648.