**TRƯỜNG THPT LÝ THƯỜNG KIỆT**

**TỔ HÓA HỌC**

**NỘI DUNG KIỂM TRA HỌC KÌ II NĂM HỌC 2020 - 2021**

**MÔN HÓA HỌC KHỐI 12**

**I. HÌNH THỨC RA ĐỀ KIỂM TRA:**

- Phần trắc nghiệm: 28 câu; Phần tự luận: 3 câu

- Thời gian làm bài: 50 phút

**II. NỘI DUNG KIỂM TRA TRẮC NGHIỆM:**

1. Đại cương kim loại:

* Tính chất vật lý, tính chất hóa học của kim loại
* Dãy điện hóa của kim loại
* Điều chế kim loại
* Ăn mòn kim loại

1. Kim loại kiềm và hợp chất của kim loại kiềm

* Tính chất vật lý, trạng thái tự nhiên của kim loại kiềm.
* Tính chất hóa học của kim loại kiềm.
* Điều chế kim loại kiềm.
* Tính chất của 1 số hợp chất của kim loại kiềm.

1. Kim loại kiềm thổ và hợp chất của kim loại kiềm thổ.

* Tính chất vật lý, trạng thái tự nhiên của kim loại kiềm thổ
* Tính chất hóa học của kim loại kiềm thổ
* Điều chế kim loại kiềm thổ
* Tính chất của 1 số hợp chất của kim loại kiềm thổ.
* Nước cứng và làm mềm nước cứng

1. Nhôm và hợp chất của nhôm

* Tính chất vật lý, trạng thái tự nhiên của nhôm.
* Tính chất hóa học của nhôm
* Điều chế nhôm
* Tính chất của 1 số hợp chất của nhôm.

1. Sắt và hợp chất của sắt

* Tính chất vật lý, trạng thái tự nhiên của sắt.
* Cấu hình electron của Fe, Fe2+, Fe3+
* Tính chất hóa học của sắt
* Điều chế sắt
* Tính chất của 1 số hợp chất của sắt.

**II. NỘI DUNG KIỂM TRA TỰ LUẬN:**

1. Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng trong các nội dung sau:

* Na + dd CuSO4
* CO2 + dd Ca(OH)2., dd Ca(OH)2 + dd Ca(HCO3)2
* Dd NaOH + dd Al3+, dd HCl + dd AlO2-
* Fe + dd CuSO4, Fe + dd HCl, dd Fe2+ + dd OH- rồi để lâu trong không khí

1. Dạng toán CO2 tác dụng với dung dịch chứa 1 bazơ (thuận hoặc nghịch)
2. Dạng toán tìm công thức FexOy dạng đơn giản dựa vào phản ứng FexOy tác dụng CO hoặc H2