

EXAMEN 6^o = Medicina DOUTORADO

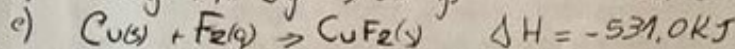
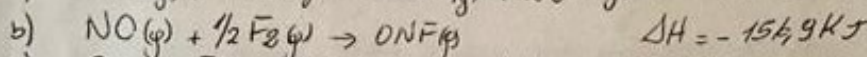
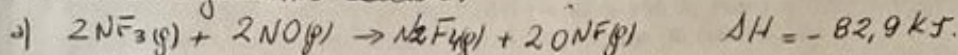
QUÍMICA 06/07/06

QUÍMICA 6^{to} AÑO

1) Determinar el orden total de reacción y la constante de velocidad, con los siguientes datos:

[A] ₀ (mol/L)	[B] ₀ (mol/L)	¹⁰ (mol/Ls)
2x10 ⁻³	4x10 ⁻³	3,20x10 ⁻⁸
2x10 ⁻³	8x10 ⁻³	6,40x10 ⁻⁸
4x10 ⁻³	4x10 ⁻³	1,28x10 ⁻⁷

2) Dados los siguientes reacciones:



Calcular el ΔH para la reacción: $2\text{NF}_3(\text{g}) + \text{Cu}(\text{s}) \rightarrow \text{N}_2\text{F}_4(\text{g}) + \text{CuF}_2(\text{s})$

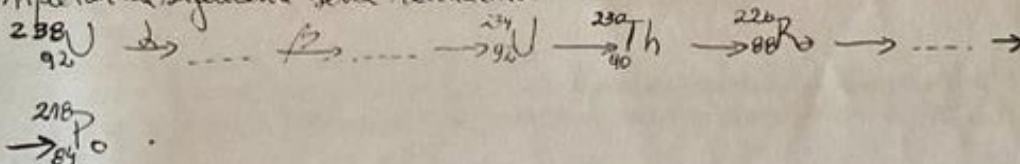
3) Escribir la configuración electrónica de los iones:

a) I^-

b) cobre (Cu)

c) ion calcio (Ca^{2+})

d) Completar la siguiente serie radiactiva



4) Clasificar la glucosa de acuerdo a cuatro criterios, justificando su respuesta.

a) Indicar dos propiedades físicas de la glucosa, incluyendo la fórmula

5) a) Indicar tres características de los aminoácidos (físicas o químicas)

b) Indicar características de cada uno de los cuatro tipos de enlaces de las proteínas

6) a) Indicar la estructura espacial del AsH_3

b) Indicar por qué un compuesto puede ser ópticamente activo. Dar un ejemplo que justifique su respuesta



* Las formas D.

d) ¿Cómo diferencia una aldosa de una cetosa?