

Química IS 6 de Septiembre 2017

Profesor/a Maria Lujan Ferreira

Cada ejercicio tenia varios incisos, a continuación se detallan (lo mejor que la memoria permitió) los temas que se trataron en cada uno.

1. Breve descripción del concepto de orbitales | Que implica la absorción de energía en un átomo | Orbita vs orbital.
2. Geometría molecular de varias moléculas y su polaridad | Comprobar la existencia de moléculas según la Teoría de Orbitales Moleculares (orden de enlace) | Describir las fuerzas de interacción entre ciertos pares de moléculas.
3. Planteo y calculo de constante de equilibrio en reacción con gases | Varios Verdadero/Falso analizando la ley del gas ideal $PV = nRT$ (ej: "Si tal y tal cosa se mantienen constantes, el volumen es directamente proporcional a tal otra cosa").
4. Planteo de ecuaciones de velocidad para varias reacciones sabiendo que "es de orden tal respecto al reactivo X y de orden tal respecto a Y").
5. Sólidos ionicos vs covalentes | Que tipo de solido arma tal molécula.
6. Ordenar según su pH varias moléculas (se tiene que saber "de memoria" si son de ácidos fuertes, débiles, bases, etc. No se da el pH en disolución de cada una) | Ordenar varios ácidos según concentración de H^+ , a partir de sus constantes K_a .
7. Semiconductores tipo p vs tipo n | Dar la razón del alto punto de fusión en los metales.
8. Un ejercicio mas que no logré acordarme de que trataba 😓

Bibliografía recomendada

Química - La Ciencia Central
Theodore L. Brown y otros

