



EXAMEN DE QUIMICA

Primera Evaluación – Julio 7 del 2009



NOMBRE _____ PARALELO _____

| Lecciones-Deberes-Actividades | Examen | Total |
|-------------------------------|--------|-------|
| | | |

1. Indique en que se basa el estudio de la Química y explique cómo se relaciona ésta con dos asignaturas propias de la Carrera que usted estudia (6 puntos)

| |
|---------------|
| Química: |
| Relación con: |
| Relación con: |

2. Complete el siguiente cuadro sobre partículas subatómicas (7 puntos)

| | Elemento | | Cantidad de protones | Cantidad de electrones | Cantidad de neutrones | Número de masa | Carga |
|---|----------|-----------------|----------------------|------------------------|-----------------------|----------------|-------|
| | Nombre | Símbolo | | | | | |
| 1 | | | 27 | | | 55 | 2+ |
| 2 | | | | 17 | | 35 | 0 |
| 3 | | K ¹⁺ | | | 19 | | |
| 4 | Fluor | | | 9 | | 18 | |
| 5 | | | 28 | 29 | 28 | | |

3. Indique en orden ascendente de longitud de onda, 3 tipos de ondas electromagnéticas y EXPLIQUE para que son útiles en nuestra vida diaria (7 puntos)

| Longitud de onda | Tipo de Onda Electromagnética | Utilidad |
|------------------|-------------------------------|----------|
| Menor | | |
| | | |
| Mayor | | |