**DISTRIBUCIÓN DE EXPOSICIONES – QUÍMICA RAYMOND CHANG**

**RECORDAR TRAER LA PRESENTACIÓN EN USB, CD o DVD, LIBRE DE VIRUS**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **EXPOSICIÓN** | **NUMERAL** | **TEMA** | **PAGINA** | **METODOLOGÍA** | **FECHA DE EXPOSICIÓN** |
| **1**  **(2 estudiantes)** | **1.3** | **El método científico** | **40** | **Presentación en Power Point** |  |
| **2**  **(2 estudiantes)** | **2.1** | **La teoría atómica** | **69** | **Presentación en Power Point** |
| **3**  **(2 estudiantes)** | **2.2** | **La estructura del átomo (el electrón y radiactividad)** | **71 a la 74** | **Presentación en Power Point** |
| **4**  **(2 estudiantes)** | **2.2** | **La estructura del átomo (el protón y el neutrón)** | **75 a la 77** | **Presentación en Power Point** |
| **5**  **(2 estudiantes)** | **2.3** | **Número atómico, número de masa e isótopos** | **77** | **Presentación en Power Point** |
| **6**  **(2 estudiantes)** | **2.4** | **La tabla periódica** | **79** | **Presentación en Power Point** |
| **7**  **(2 estudiantes)** | **2.5** | **Moléculas y iones** | **80** | **Presentación en Power Point** |
| **8**  **(2 estudiantes)** | **7.6** | **Los números cuánticos** | **292** | **Presentación en Power Point** |
| **9**  **(2 estudiantes)** | **7.7** | **Orbitales atómicos** | **294** | **Presentación en Power Point** |
| **10**  **(2 estudiantes)** | **7.8** | **Configuración electrónica** | **298 a la 300** | **Presentación en Power Point** |
| **11**  **(2 estudiantes)** | **8.4** | **Energía de Ionización** | **330** | **Presentación en Power Point** |
| **12**  **(2 estudiantes)** | **8.5** | **Afinidad electrónica** | **334** | **Presentación en Power Point** |  |
| **13**  **(2 estudiantes)** | **9.1** | **Símbolos de puntos de Lewis** | **356** | **Presentación en Power Point** |
| **14**  **(2 estudiantes)** | **9.2** | **El enlace iónico** | **356 a la 358** | **Presentación en Power Point** |
| **15**  **(2 estudiantes)** | **9.4** | **El enlace covalente (hasta la comparación de los compuestos covalentes y los iónicos)** | **363 a la 365** | **Presentación en Power Point** |
| **16**  **(2 estudiantes)** | **9.5** | **Electronegatividad** | **366** | **Presentación en Power Point** |
| **17**  **(2 estudiantes)** | **9.6** | **Escritura de las estructuras de Lewis** | **369** | **Presentación en Power Point** |
| **18**  **(2 estudiantes)** | **9.9** | **Excepciones a la regla del octeto** | **377** | **Presentación en Power Point** |
| **19**  **(2 estudiantes)** | **9.10** | **Energía de enlace** | **381** | **Presentación en Power Point** |