Los alumnos que cursen la asignatura en la modalidad a distancia tendrán un examen por evaluación y su correspondiente recuperación en las fechas fijadas por Jefatura de Estudios y conocen los contenidos para cada examen publicados en la página web del IES. No se exige libro de texto, aunque el libro de consulta recomendado es Química de la editorial OXFORD. El contacto con el profesor se realizará por Papas 2.0.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Bloque I: La actividad científica | Estrategias y resolución de problemas y defensa de informes | 1º EVALUACIÓN 2ª EVALUACIÓN3ª EVALUACIÓN |
| Bloque 2: Origen y evolución de los componentes del universo |  | 1ª EVALUACIÓN |
| Átomo |
| Sistema periódico y propiedades periódicas |
| Enlace covalente: TRPECV Y EV |
| Enlace iónico |
| Enlace metálico |
| Fuerzas Intermoleculares |
| Bloque 4: Orgánica y nuevos materiales |  | 2ª EVALUACIÓN |
| Formulación y nomenclatura |
| Reacciones orgánicas |
| Macromoléculas y polímeros |
| Bloque 3: Reacciones químicas |  |
| Velocidad de reacción |
| Equilibrio químico |
| Reacciones de precipitación |
| Reacciones de ácido-base | 3ª EVALUACIÓN |
| Volumetrías ácido-base |
| Hidrólisis |
| Reacciones de oxidación-reducción |
| Estequiometría |
| Pilas galvánicas |
| Electrolisis y aplicaciones |