Curs: 2n Batxillerat **t Curricular**

Matèria: Química II

Tipus de matèria: Comuna

Matèria pràctica: No

**Activitats i elements d’avaluació i la seva ponderació dins la nota de l’avaluació**

**1a avaluació**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Activitat** | **Descripció** | **Pes** |
| Prova escrita F Orgànica | Formulació Orgànica | 5 |
| Prova escrita UD1 | Termodinàmica | 35 |
| Prova escrita UD1 i UD2 | Tots els temes | 55 |
| Qüestionari d’observació P1 | P1: Determinació entalpies | 5 |

**2a avaluació**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Activitat** | **Descripció** | **Pes** |
| Infografia | P2 : Factors que determinen cinètica d’una reacció | 5 |
| Prova escrita F Inorgànica | Formulació Inorgànica | 5 |
| Prova escrita UD3 | Equilibri | 35 |
| Prova escrita UD3 i UD4 | Tots els temes | 55 |

**3a avaluació**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Activitat** | **Descripció** | **Pes** |
| Qüestionari d’observació P4 | P4 Valoració àcid-base | 5 |
| Prova escrita UD5 | Solubilitat | 35 |
| Prova escrita UD5 i UD6 | UD5, UD6 | 55 |
| Qüestionari d’observació P6 | P6: Electròlisis i Pila Daniel | 5 |

**Càlcul de la nota final de la matèria**

La nota final es calcula amb una mitja de les notes de les 3 avaluacions, sempre i quan estiguin les 3 avaluacions aprovades.

**Recuperació**

**La recuperació durant el curs o al maig**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Avaluació** | **Activitats de Recuperació** | **Qualificació** |
| 1a Avaluació | Prova escrita UD1 i UD2 | 5 o 6 (si la nota de la recuperació és >8 |
| 2a Avaluació | Prova escrita UD3 i UD4 | 5 o 6 (si la nota de la recuperació és >8 |
| 3a Avaluació | Prova escrita UD5 i UD6 | 5 o 6 (si la nota de la recuperació és >8 |

**Extraordinària[[1]](#footnote-1)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Activitat** | **Descripció** | **Pes** |
| Examen | Examen de tota la matèria. | 100 |

**1Recuperació extraordinària**

* A la recuperació extraordinària de juny es recuperarà tota la matèria amb un únic examen que comprendrà els següents temes:

|  |  |
| --- | --- |
| UD1 | Termodinàmica- Entra tot menys Ereticular (Cicle de Born-Haber) |
| UD2 | Cinètica- Entra un problema de càlcul d’ordres de reacció i un problema de mecanismes de reacció |
| UD3 | Equilibri- Entra tot |
| UD4 | Àcid-Base- Entra un problema de càlcul de pH en àcids, bases i sals i les corbes de valoració |
| UD5 | Solubilitat- Entra un problema de càlcul de KPS i/o càlcul de solubilitat |
| UD6 | Redox- Entra un problema de piles i un d’electròlisi. (No entra la igualació de reaccions redox) |

1. Setembre per 1r de Batxillerat, Juny per a 2n de Batxillerat i Cicles Formatius. [↑](#footnote-ref-1)