Curs: 1r LACQ**t Curricular**

Matèria: Anàlisis Químiques

Tipus de matèria: Obligatòria

Matèria pràctica: Sí

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

**UF1 Materials i reactius per anàlisi química**

| **Activitat** | **Descripció** | **Pes** |
| --- | --- | --- |
| Prova 1 | Formulació inorgànica | 20 |
| Prova 2 | Formulació orgànica | 20 |
| Prova 3 | Estequiometria i Dissolucions | 20 |
| Pràctica 1 | Tipus de reaccions i estequiometria (sals de coure) | 7 |
| Pràctica 2 | Síntesi d’un complex | 6 |
| Pràctica 2 | Identificació diferents tipus de reaccions | 6 |
| Examen Pràctic 1 | Rendiment de la síntesi de clorur de Zinc | 6 |
| Pràctica 3 | Anàlisi qualitativa d’anions i cations. Mostra incògnita. | 15 |

**UF2: Anàlisis volumètrics i gravimètrics**

| **Activitat** | **Descripció** | **Pes** |
| --- | --- | --- |
| Prova 1 | Volumetries de neutralització àcid-base | 20 |
| Prova 2 | Volumetries redox, complexiometries i gravimetries | 20 |
| Pràctica 1 | Estandarització HCl. Solubilitat bicarbonat. | 5 |
| Pràctica 2 | Estandarització NaOH. Àcid cítric d’un aliment. | 5 |
| Pràctica 3 | Mostra incògnita HCl. | 5 |
| Pràctica 5 | Mescla carbonat i bicarbonat. | 5 |
| Examen Pràctic 1 | Determinació concentració NaOH incògnita | 6 |
| Pràctica 6 | Estandarització KMnO4. Anàlisis de preparats farmacèutics. | 6 |
| Pràctica 7 | Mostra incògnita de Cu2+ | 8 |
| Pràctica 8 | Determinació de Calci d’una aigua envasada. Duresa de l’aigua. | 5 |
| Examen Pràctic 2 | Determinació de clorurs de l’aigua de l’aixeta. | 6 |
| Pràctica 9 | Determinació de níquel per gravimetria de dessecació. | 4 |
| Pràctica 10 | Determinació per gravimetria de calcinació d’aliments. | 4 |

**UF3 Anàlisi Orgànica**

| **Activitat** | **Descripció** | **Pes** |
| --- | --- | --- |
| Prova 1 | Isòmers i identificació de funcions orgàniques. Separació i purificació de compostos orgànics. | 40 |
| Pràctica 1 | Identificació funcions orgàniques. | 10 |
| Pràctica 2 | Equivalent de neutralització. | 10 |
| Pràctica 3 | Equivalent de saponificació. | 10 |
| Pràctica 4 | Reacció de síntesi | 10 |
| Pràctica 5 | Anàlisi d’una mostra orgánica incògnita | 20 |

Si en la Unitat Formativa no s’avaluen més de la meitat de les pràctiques (ja sigui per no entregar el corresponent treball/informe/... o bé per no realitzar la pràctica), o bé la mitjana ponderada dels diferents informes/treballs/... no arriba al 5, la Unitat Formativa es considerarà suspesa, independentment de la nota dels exàmens, i s’haurà d’anar directament a la recuperació extraordinària, perdent el dret el/la alumne/a a la recuperació ordinària.

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

Es realitzarà la mitja ponderada de les tres UF, comptant que la UF 1 té un pes del 40%, la UF 2 té un pes del 40% i la UF 3 té un pes del 20%.

**Recuperació**

**La recuperació durant el curs**

En el cas que alguna de les proves no arribi a la qualificació mínima de 4, es realitzarà una recuperació d’aquella prova durant el curs, guardant-se les altres notes obtingudes per el/la alumne/a. En el cas que no s’aprovi aquesta segona prova, s’haurà d’anar a la recuperació extraordinària.

**Extraordinària[[1]](#footnote-0)**

Per cada Unitat Formativa no aprovada es realitzarà la següent recuperació:

| **Activitat** | **Descripció** | **Pes** |
| --- | --- | --- |
| Prova 1 | Temari de la Unitat Formativa | 100 |
| Prova 2\* | Pràctiques realitzades | 100 |

*\*Aquesta prova haurà de ser realitzada per aquells alumnes que no han entregat, com a mínim, la meitat dels informes de les pràctiques realitzades, o bé la mitjana ponderada dels informes entregats no arribi al 5. Caldrà aprovar les dues parts per tal de tenir aprovada la Unitat Formativa.*

1. Setembre per a ESO i 1r de Batxillerat, Juny per a 2n de Batxillerat i Cicles Formatius. [↑](#footnote-ref-0)