

---

MATÈRIA: Química

CURS:1r Batxillerat

### **CRITERIS D'AVALUACIÓ**

1. Analitzar, i resoldre situacions-problema en què intervenen fenòmens químics, utilitzant els mètodes i tècniques propis del treball científic.
2. Interpretar la informació sobre sistemes i processos químics presentada en forma de gràfics, diagrames, fórmules químiques i equacions i utilitzar aquestes formes de representació per explicar fets químics i per abordar la resolució de problemes.
3. Analitzar la descripció d'una investigació experimental, treure conclusions de les dades presentades i argumentar sobre les conclusions.
4. Interpretar les lleis experimentals de la química i la hipòtesi d'Avogadro mitjançant el model atòmicomolecular de la matèria.
5. Utilitzar les normes bàsiques de nomenclatura i formulació per anomenar i formular les substàncies inorgàniques i orgàniques més comunes aplicant les regles de la IUPAC.
6. Aplicar el concepte de quantitat de substància per a fer càlculs de magnituds molars, de concentració de solucions, de determinació de fórmules empíriques i moleculars, i de la quantitat de reactius o de productes en una reacció, fent ús, quan calgui, del concepte de reactiu limitant.
7. Usar el model cineticomolecular per interpretar el comportament dels gasos ideals, justificar aquest model a partir de les evidències experimentals i valorar-ne les seves limitacions.
8. Dissenyar i realitzar amb autonomia activitats pràctiques com la preparació d'una solució líquida d'una determinada concentració i l'anàlisi senzilla d'un producte d'ús habitual mitjançant una valoració àcid-base o redox.
9. Justificar l'evolució històrica dels models en relació a les evidències experimentals disponibles, valorant el seu caràcter temptatiu, i relacionar les propietats físiques de les substàncies amb el tipus d'estructura i enllaç químic.
10. Relacionar les propietats i estructura dels compostos orgànics més comuns.
11. Identificació d'algunes macromolècules d'interès biològic. Conèixer les propietats físiques i químiques d'alguns compostos orgànics així com la seva importància social i econòmica.
12. Interpretar a nivell atòmicomolecular les reaccions àcid-base, de precipitació i redox, representar-les mitjançant diagrames i equacions químiques, fer càlculs amb elles en exemples d'interès pràctic. Interpretar les dades d'una investigació sobre l'efecte de la concentració i la temperatura en la velocitat d'una reacció.

13. Analitzar com els diferents camps de la química col·laboren en processos industrials rellevants i en la solució d'alguns problemes ambientals.

### **Sistema d'avaluació**

Per assolir els objectius i avaluar segons els criteris utilitzarem:

- 1.- Valoració dels objectius que fan referència a definir i aplicar continguts fonamentals de química.
- 2.- Valoració de la metodologia científica aplicada pels alumnes.
- 3.- Valoració dels exercicis presentats i efectuats a classe o a casa en aplicació dels continguts.
- 4.- Valoració dels objectius que fan referència als continguts emprats en cada exercici, i en general en totes les activitats de l'aula i del laboratori.
- 5.- Valoració de la participació i l'interès en la realització de les activitats a l'aula i al laboratori.
- 6.- Valoració del respecte a les normes de seguretat, l'ordre i la neteja del laboratori.

Amb les activitats programades avaluarem si els alumnes han adquirit les competències bàsiques programades per a cada unitat, que han de ser totes les pròpies de la matèria així com la resta de competències.

Es valorarà la resolució de problemes a classe. Hi haurà un control oral o escrit per unitat, un per avaluació i un de final de cicle, els continguts del primer curs es poden recuperar a la primera avaluació del segon, amb controls o treballs segons el criteri del professorat. Les pràctiques no es poden recuperar, i contenen un 20% de la nota.

La nota final es farà valorant si l'alumnat ha aconseguit els objectius de la matèria i es tindrà en compte el següent:

Eines d'avaluació de continguts
Exàmens (mínim 2 per avaluació)
Nota de treballs
Petites proves
Portar el material
Participació a classe
Deures
Faltes d'assistència injustificades
Incidències

## **Sistema d'avaluació i recuperació**

Es valorarà la resolució de problemes a classe. Hi haurà un control oral o escrit per unitat i un per avaluació, els continguts del primer curs es poden recuperar, amb controls o treballs. Les pràctiques no es poden recuperar, i contenen un 20% de la nota.

La nota final s'obté de la manera següent:

$$(\text{nota de classe}) \times 0,8 + (\text{nota de pràctiques}) \times 0,2$$

Per obtenir la nota final de classe es farà la mitjana de les tres avaluacions. L'alumnat que no aprovi per mitjana farà un examen de recuperació al juny. L'alumnat que no aprovi la matèria al juny, es presentarà al setembre.

L'alumnat que no aprovi la matèria ni al juny ni al setembre, a segon curs, la recuperarà amb un examen durant la segona avaluació de segon curs. També es pot recuperar si aprova, per mitjana, les dues primeres avaluacions de segon curs.

En la nota final es valorarà el següent:

- **Explicacions teòriques en resoldre els problemes**
- **Metodologia utilitzada en la resolució de problemes i pràctiques**
- **Interès per l'assignatura comportament i assistència a classe**

## **Decret curricular**

[http://www.xtec.es/estudis/batxillerat/curriculum\\_bat\\_loe.htm](http://www.xtec.es/estudis/batxillerat/curriculum_bat_loe.htm)