

## Matèria de Química. PAU 2025

### a) Matriu d'Especificacions

Bloc de sabers bàsics d'acord al Decret 33/2022 d'1 d'agost.			
Sabers bàsics	Concreció (desenvolupament)	Criteris generals d'avaluació	Competències
<b>A. Enllaç químic i estructura de la matèria</b>			
<b>1. Espectres atòmics</b> - Els espectres atòmics com a responsables de la necessitat de la revisió del model atòmic. Rellevància d'aquest fenomen en el context del desenvolupament històric del model atòmic.  - Interpretació dels espectres d'emissió i absorció dels elements. Relació amb l'estructura electrònica de l'àtom.	<b>Espectres atòmics i principis quàntics</b> - Limitacions de l'àtom de Bohr - Espectres d'absorció i emissió: Quantificació de l'energia - Energia de radiació. Efecte fotoelèctric - Introducció al model mecanoquàntic. - Concepte d'orbital. - Nombres quàntics	<b>Espectres atòmics i principis quàntics</b> - Descriure correctament el model de l'àtom de Bohr i les seves limitacions en l'explicació dels espectres d'àtoms més enllà de l'hidrogen. - Explicar la relació entre l'absorció i l'emissió de radiació i els nivells d'energia quantitzats dels electrons en els àtoms. - Calcular l'energia de la radiació associada a una determinada longitud d'ona o freqüència, utilitzant les equacions de Planck. - Calcular diferents magnituds que apareixen a l'equació de l'efecte fotoelèctric - Definir el concepte d'orbital i diferenciar els tipus principals (s, p, d, f) - Relacionar els orbitals amb els nombres quàntics que els descriuen - Descriure els diferents nombres quàntics (nombre quàntic principal, secundari, magnètic i de spin) i la seva relació amb la distribució dels electrons en un àtom.	CE2 CE3 CE5 CE6

<p><b>2. Principis quàntics de l'estructura atòmica</b></p> <p>- Relació entre el fenomen dels espectres atòmics i la quantització de l'energia. Del model de Bohr als models mecanoquàntics: necessitat d'una estructura electrònica en diferents nivells.</p> <p>- Principi d'incertesa d'Heisenberg i doble naturalesa ona-corpúscle de l'electró. Naturalesa probabilística del concepte d'orbital.</p> <p>- Números quàntics i principi d'exclusió de Pauli. Estructura electrònica de l'àtom. Utilització del diagrama de Moeller per a escriure la configuració electrònica dels elements químics.</p> <p><b>3. Taula periòdica i propietats dels àtoms</b></p> <p>- Naturalesa experimental de l'origen de la taula periòdica quant a l'agrupament dels elements segons les seves propietats. La teoria atòmica actual i la seva relació amb les lleis experimentals observades.</p> <p>- Posició d'un element en la taula</p>	<p><b>Estructura electrònica d'elements químics</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- configuració electrònica, predicció ions probables, valència iònica</li> <li>- ordre creixent d'energia</li> <li>- principi d'exclusió de Pauli</li> <li>- regla de Hund</li> </ul> <p><b>Taula periòdica</b> La taula periòdica actual i la relació que té amb l'estructura atòmica. Posició a la taula periòdica Famílies i electrons de valència. Blocs s, p, d, f</p> <p><b>Propietats periòdiques:</b> predicció del radi, energia d'ionització, afinitat electrònica,</p>	<p><b>Estructura electrònica d'elements químics</b></p> <p>-Determinar correctament la configuració electrònica d'àtoms i ions. -Explicar la distribució dels electrons en els diferents nivells i subnivells d'energia, seguint les regles quàntiques i el diagrama de Moeller. -Relacionar la configuració electrònica amb les propietats químiques i físiques dels elements, com la reactivitat i l'estat d'oxidació</p> <p><b>Taula periòdica</b> -Relacionar la posició d'un element a la taula periòdica amb la seva estructura atòmica, especialment amb la distribució dels electrons en els diferents nivells i subnivells. -Analitzar com les propietats físiques i químiques dels elements estan determinades per la seva configuració electrònica i la seva posició a la taula periòdica (períodes i grups)</p> <p><b>Propietats periòdiques</b> -Predir correctament el radi atòmic dels elements a</p>	
--	--	--	--

<p>periòdica a partir de la seva configuració electrònica.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Tendències periòdiques. Aplicació a la predicció dels valors de les propietats dels elements de la taula a partir de la seva posició en aquesta.</li> <li>- Enllaç químic i forces intermoleculars</li> <li>- Tipus d'enllaç a partir de les característiques dels elements individuals que ho formen. Energia implicada en la formació de molècules, de cristalls i d'estructures macroscòpiques. Propietats de les substàncies químiques.</li> <li>- Models de Lewis, RPECV i hibridació d'orbitals. Configuració geomètrica de compostos moleculars i les característiques dels sòlids.</li> <li>- Cicle de Born-Haber. Energia intercanviada en la formació de cristalls iònics.</li> <li>- Models del núvol electrònic i la teoria de bandes per a explicar les propietats característiques dels cristalls metàl·lics.</li> <li>- Forces intermoleculars a partir de les característiques de l'enllaç</li> </ul>	<p>electronegativitat a partir de la posició dels elements i els seus ions a la taula periòdica</p> <p><b>Enllaç químic</b></p> <p><b>Model iònic:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Explicació propietats sòlids iònics</li> <li>- Cicle de Born-Haber, energia intercanviada en la formació de cristalls iònics.</li> <li>- Energia reticular, solubilitat, punts de fusió</li> </ul>	<p>partir de la seva posició a la taula periòdica, tenint en compte els efectes de la càrrega nuclear efectiva i el nombre de nivells d'energia.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>-Comparar els radis atòmics i iònics, explicant les diferències entre cations i anions segons la seva pèrdua o guany d'electrons i el canvi en la repulsió entre els electrons restants.</li> <li>-Explicar com varia l'energia d'ionització al llarg dels períodes i grups de la taula periòdica, relacionant-la amb la càrrega nuclear efectiva i la distància dels electrons respecte al nucli.</li> <li>-Explicar el concepte d'afinitat electrònica i com aquesta varia a través dels períodes i grups de la taula periòdica, especialment entre els metalls i els no metalls.</li> <li>-Predir l'electronegativitat d'un element a partir de la seva posició en la taula periòdica, explicant com influeix en la capacitat d'atreure electrons en un enllaç químic.</li> </ul> <p><b>Enllaç químic</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>-Comparar l'electronegativitat entre diferents elements i explicar com aquestes diferències determinen el tipus d'enllaç químic (covalent, polar o iònic) que poden formar.</li> </ul> <p><b>Model iònic:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>-Descriure les propietats característiques dels sòlids iònics</li> <li>-Explicar el cicle de Born-Haber com a eina per calcular l'energia de formació d'un sòlid iònic. Identificar i explicar els diferents processos energètics involucrats en el cicle de Born-Haber</li> <li>- Aplicar correctament el cicle de Born-Haber per</li> </ul>	
---	--	--	--

<p>químic i la geometria de les molècules. Propietats macroscòpiques de compostos moleculars.</p>	<p><b>Model d'enllaç covalent:</b>  - Molècules: Model de Lewis. Model de RPECV. Geometria molecular. Polaritat d'enllaços i de molècules.  - Sòlids atòmics: Estructura i propietats</p> <p><b>Model d'enllaç metàl·lic:</b>  - Propietats dels metalls</p> <p><b>Forces intermoleculars</b>  - Forces de Van der Waals i enllaç d'hidrogen.  - Predicció punts de fusió, ebullició, solubilitat segons les forces intermoleculars</p>	<p>calcular l'energia intercanviada en la formació de cristalls iònics, destacant el paper de l'energia reticular en el procés.</p> <p><b>Model d'enllaç covalent:</b>  -Representar correctament les molècules utilitzant el model de Lewis,  -Predir correctament la formació de parells d'electrons no compartits i la seva influència en la forma i les propietats de les molècules  -Explicar com el model RPECV prediu la geometria molecular basant-se en la repulsió entre les parelles d'electrons d'enllaç i les no compartides.  -Relacionar la geometria molecular amb les propietats físiques i químiques de la molècula, com la seva solubilitat, el punt de fusió, la polaritat i la seva reactivitat.  -Comparar les propietats dels diferents tipus de sòlids atòmics (com el diamant i el grafit) i explicar com les seves estructures atòmiques determinen el seu comportament físic i químic</p> <p><b>Model d'enllaç metàl·lic:</b>  -Descriure les propietats físiques característiques dels metalls  -Explicar com l'estructura de la xarxa metàl·lica, amb els electrons deslocalitzats o "núvol electrònic", contribueix a les propietats físiques,</p> <p><b>Forces intermoleculars:</b>  -Explicar què són les forces de Van der Waals, incloent els diferents tipus  -Identificar les condicions en què actuen les forces de Van der Waals i com aquestes influeixen en les</p>	
---	---	---	--

		propietats físiques de les molècules.	
<p><b>B. Reaccions químiques</b></p> <p>1. <u>Termodinàmica química</u></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Primer principi de la termodinàmica: intercanvis d'energia entre sistemes a través de la calor i del treball.</li> <li>- Equacions termoquímiques. Concepte d'entalpia de reacció. Processos endotèrmics i exotèrmics.</li> <li>- Balanç energètic entre productes i reactius mitjançant la llei de Hess, a través de l'entalpia de formació estàndard o de les energies d'enllaç, per a obtenir l'entalpia d'una reacció.</li> <li>- Segon principi de la termodinàmica. L'entropia com a magnitud que afecta l'espontaneïtat i irreversibilitat dels processos químics.</li> <li>- Càlcul de l'energia de Gibbs de les reaccions químiques i espontaneïtat de les mateixes en funció de la temperatura del sistema.</li> </ul> <p>2. <u>Cinètica química</u></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Teoria de les col·lisions com a model a escala microscòpica de les reaccions</li> </ul>	<p><b>Termodinàmica</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Sistemes termodinàmics</li> <li>- Variables termodinàmiques. Funcions d'estat</li> <li>- Aplicació del primer principi de la termodinàmica a les reaccions químiques</li> <li>- Equacions termoquímiques, entalpia de reacció i diagrames entàlpics</li> <li>- Càlcul d'entalpies de reacció: <ul style="list-style-type: none"> <li>a) a partir d'entalpies de formació</li> <li>b) a partir d'entalpies d'enllaç</li> <li>c) aplicant la llei de Hess</li> </ul> </li> <li>- Entropia i desordre</li> <li>- Energia lliure de Gibbs</li> <li>- Condicions d'equilibri i espontaneïtat</li> </ul> <p><b>Cinètica Química</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Concepte de velocitat de reacció</li> <li>- Equació de velocitat</li> <li>- Ordres de reacció</li> </ul>	<p><b>Termodinàmica</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Conèixer els diferents sistemes termodinàmics: obert, tancat i aïllat</li> <li>- Conèixer les principals variables termodinàmiques. Diferenciar les variables extensives i les variables intensives d'un sistema</li> <li>- Saber identificar les funcions d'estat</li> <li>- Saber aplicar el primer principi de la termodinàmica a les reaccions químiques: procés exotèrmic i procés endotèrmic</li> <li>- Saber interpretar els diagrames entàlpics</li> <li>- Calcular l'entalpia de reacció a partir de les entalpies de formació</li> <li>- Calcular l'entalpia de reacció a partir de les energies d'enllaç</li> <li>- Aplicar la llei de Hess per calcular l'entalpia d'una reacció</li> <li>- Entendre la relació entre l'entropia i el desordre. Saber aplicar-ho per explicar l'espontaneïtat i la irreversibilitat del processos químics</li> <li>- Conèixer el criteri d'espontaneïtat d'una reacció química a partir de l'avaluació de l'energia lliure de Gibbs</li> </ul> <p><b>Cinètica Química</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Entendre el concepte de velocitat de reacció i el d'energia d'activació</li> <li>- Determinar els ordres de reacció</li> </ul>	<p>CE1 CE3 CE4 CE5 CE6</p>

<p>químiques. Conceptes de velocitat de reacció i energia d'activació.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Influència de les condicions de reacció sobre la velocitat d'aquesta.</li> <li>- Llei diferencial de la velocitat d'una reacció química i els ordres de reacció a partir de dades experimentals de velocitat de reacció.</li> </ul> <p><b>3. Equilibri químic</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- L'equilibri químic com a procés dinàmic: equacions de velocitat i aspectes termodinàmics. Expressió de la constant d'equilibri mitjançant la llei d'acció de masses.</li> <li>- La constant d'equilibri de reaccions en les quals els reactius es trobin en diferent estat físic. Relació entre <math>K_c</math> i <math>K_p</math> i producte de solubilitat en equilibris heterogenis.</li> <li>- Principi de Le Châtelier i el quocient de reacció (<math>Q</math>). Evolució de sistemes en equilibri a partir de la variació de les condicions de concentració, pressió o temperatura del sistema.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Estudi de l'equació cinètica</li> <li>- Càlcul dels xocs eficaços. Equació d'Arrhenius</li> <li>- Factors que afecten a la velocitat de reacció: concentració dels reactius, temperatura del sistema i energia d'activació, estat físic dels reactius, presència de catalitzadors</li> </ul> <p><b>Equilibri químic</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Estudi de l'equilibri químic</li> <li>- <math>K_c</math>: constant d'equilibri en concentracions</li> <li>- <math>K_p</math>: constant d'equilibri en pressions</li> <li>- Relació entre <math>K_c</math> i <math>K_p</math></li> <li>- Equilibris homogenis i equilibris heterogenis</li> <li>- Quocient de reacció (<math>Q</math>)</li> <li>- Factors que poden afectar a l'equilibri: <ul style="list-style-type: none"> <li>a) variació de la concentració</li> <li>b) variació de la pressió i el volum</li> <li>c) variació de la temperatura</li> <li>d) addició d'un gas inert</li> <li>e) efecte d'un catalitzador</li> </ul> </li> <li>- Solubilitat i producte de solubilitat</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Determinar l'equació cinètica d'una reacció a partir de dades experimentals</li> <li>- Conèixer el significat de l'equació d'Arrhenius</li> <li>- Conèixer els diferents factors que poden afectar a la velocitat d'una reacció química</li> </ul> <p><b>Equilibri químic</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Entendre el concepte d'equilibri químic. Reaccions reversibles: reacció directa i reacció inversa</li> <li>- Identificar els equilibris homogenis vs. els equilibris heterogenis</li> <li>- Calcular la constant d'equilibri en concentracions (<math>K_c</math>)</li> <li>- Calcular la constant d'equilibri en pressions (<math>K_p</math>)</li> <li>- Conèixer la relació entre <math>K_c</math> i <math>K_p</math></li> <li>- Entendre el concepte de grau de dissociació</li> <li>- Determinar la <math>K_c</math> (i també la <math>K_p</math>) utilitzant el grau de dissociació</li> <li>- Determinar el quocient de reacció (<math>Q</math>)</li> <li>- Aplicar el principi de Le Châtelier per a l'estudi dels diferents factors que poden afectar a l'equilibri químic: variació de la concentració, variació de la pressió i volum, variació de la temperatura, addició d'un gas inert, efecte d'un catalitzador</li> <li>- Determinar la solubilitat i el producte de solubilitat per a equilibris heterogenis on es pot produir la formació de precipitats</li> </ul>	
---	--	---	--

<p>4. <u>Reaccions àcid-base</u></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Naturalesa àcida o bàsica d'una substància a partir de les teories d'Arrhenius i de Brønsted i Lowry.</li> <li>- Àcids i bases fortes i febles. Grau de dissociació en dissolució aquosa.</li> <li>- pH de dissolucions àcides i bàsiques. Expressió de les constants <math>K_a</math> i <math>K_b</math>.</li> <li>- Concepte de parells àcid i base conjugats. Caràcter àcid o bàsic de dissolucions en les quals es produeix la hidròlisi d'una sal.</li> <li>- Reaccions entre àcids i bases. Concepte de neutralització. Volumetries àcid-base.</li> <li>- Àcids i bases rellevants a nivell industrial i de consum, amb especial incidència en el procés de la conservació del medi ambient.</li> </ul>	<p><b>Reaccions àcid-base</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Àcids forts i febles. Bases fortes i febles</li> <li>- Grau de dissociació, o d'ionització</li> <li>- pH de dissolucions àcides i dissolucions bàsiques</li> <li>- Equilibri iònic de l'aigua</li> <li>- Equilibri de les reaccions àcids-base.</li> <li>- Constants d'acidesa (<math>K_a</math>) i de basicitat (<math>K_b</math>)</li> <li>- Hidròlisi de sals</li> <li>- Neutralització. Valoracions àcid-base</li> </ul>	<p><b>Reaccions àcid-base</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Entendre el concepte d'àcid i de base a partir de les teories d'Arrhenius i de Brønsted-Lowry</li> <li>- Entendre el concepte de la força relativa dels àcids i de les bases</li> <li>- Saber els concepte d'equilibri d'ionització de l'aigua, el concepte de pH i la relació entre les constants d'acidesa i basicitat</li> <li>- Saber calcular el pH i les concentracions de dissolucions d'àcids i bases</li> <li>- Entendre el procés d'hidròlisi d'una sal i determinar el caràcter àcid, neutre o bàsic de la dissolució resultant</li> <li>- Entendre les volumetries àcid-base i, en particular, el concepte de neutralització</li> <li>- Saber interpretar les corbes de valoració àcid-base</li> <li>- Entendre el funcionament dels indicadors a les volumetries àcid-base</li> </ul>	
<p>5. <u>Reaccions redox</u></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Estat d'oxidació. Espècies que es redueixen o oxiden en una reacció a partir de la variació del seu nombre d'oxidació.</li> <li>- Mètode de l'ió-electró per a ajustar equacions químiques d'oxidació-reducció. Càlculs estequiòmètrics i volumetries redox.</li> </ul>	<p><b>Reaccions d'oxidació-reducció</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Concepte d'oxidació i de reducció</li> <li>- Substàncies oxidants i substàncies reductores</li> <li>- Determinació de l'estat d'oxidació</li> <li>- Ajust de reaccions químiques redox pel mètode de l'ió-electró</li> <li>- Estequiometria de les redaccions redox</li> <li>- Pila o cel·la electroquímica: elements que la formen</li> <li>- Potencial d'una pila electroquímica</li> </ul>	<p><b>Reaccions d'oxidació-reducció</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Entendre els conceptes d'oxidació i reducció aplicat a una espècie química</li> <li>- Saber determinar el nombre o estat d'oxidació</li> <li>- Igualar reaccions químiques d'oxidació-reducció aplicant el mètode de l'ió-electró</li> <li>- Conèixer els elements que formen una pila electroquímica</li> <li>- Conèixer les funcions del pont salí</li> <li>- Entendre el concepte de potencial estàndard de</li> </ul>	

<ul style="list-style-type: none"> <li>- Potencial estàndard d'un parell redox. Espontaneïtat de processos químics i electroquímics que impliquin dos parells redox.</li> <li>- Lleis de Faraday: quantitat de càrrega elèctrica i les quantitats de substància en un procés electroquímic. Càlculs estequiomètrics en cubes electrolítiques.</li> <li>- Reaccions d'oxidació i reducció en la fabricació i funcionament de bateries elèctriques, cel·les electrolítiques i piles de combustible, així com en la prevenció de la corrosió de metalls.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Potencial de reducció estàndard d'un elèctrode</li> <li>- Espontaneïtat de les reaccions redox</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>reducció</li> <li>- Calcular el potencial, força electromotriu o voltatge d'una pila</li> <li>- Predir l'espontaneïtat d'una pila electroquímica a partir del càlcul del seu potencial o voltatge</li> <li>- Entendre el funcionament de les piles electrolítiques</li> <li>- Aplicar els càlculs estequiomètrics adients a les piles electrolítiques utilitzant, si escau, les Lleis de Faraday</li> </ul>	
<p><b>C. Química orgànica</b></p> <p>1. Isomeria</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Fórmules moleculars i desenvolupades de compostos orgànics. Diferents tipus d'isomeria estructural.</li> <li>- Models moleculars o tècniques de representació 3D de molècules. Isòmers espacials d'un compost i les seves propietats.</li> </ul> <p>2. Reactivitat orgànica</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Principals propietats químiques de les diferents funcions orgàniques.</li> </ul>	<p><b>Química orgànica</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Fórmules moleculars i nomenclatura de composts orgànics: hidrocarburs, composts amb oxigen i nitrogen</li> <li>- Representació i identificació de diferents tipus d'isomeria estructural i isòmers espacials d'un compost (carboni quirals, activitat òptica)</li> <li>- Grup funcionals presents als compostos orgànics</li> <li>- Principals tipus de reaccions orgàniques</li> </ul>	<p><b>Química orgànica</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>-Reconèixer i escriure les fórmules moleculars de diferents tipus de composts orgànics, incloent hidrocarburs i composts que contenen oxigen i nitrogen.</li> <li>-Aplicar correctament les regles de nomenclatura IUPAC per a la identificació i denominació de composts orgànics</li> <li>-Identificar i descriure els diferents tipus d'isomeria estructural, incloent isomeria de cadena, de posició, i de grup funcional.</li> <li>-Representar gràficament la isomeria estructural de composts orgànics, indicant les diferents estructures que corresponen a un mateix compost químic</li> </ul>	<p>CE1 CE3 CE6</p>



<p>Comportament en dissolució o en reaccions químiques.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Principals tipus de reaccions orgàniques. Productes de la reacció entre compostos orgànics i les corresponents equacions químiques.</li> </ul> <p>3. Polímers</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Procés de formació dels polímers a partir dels seus corresponents monòmers.</li> </ul> <p>Estructura i propietats.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Classificació dels polímers segons la seva naturalesa, estructura i composició.</li> </ul> <p>Aplicacions, propietats i riscos mediambientals associats.</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Concepte de macromolècula i de polímer</li> <li>- Propietats dels polímers</li> <li>- Classificació dels polímers</li> <li>- Polímers d'interès industrial</li> </ul>	<p>-Identificar composts amb carboni quiral. Distingir entre isòmers que són quirals i aquells que no ho són</p>	
--	--	--	--

b) PAU Química 2025. Criteris generals de correcció

Criteris generals de correcció

D'acord amb la competència específica (CE3) de la matèria de Química publicada en el Decret 33/2022 (BOIB 101, 02/08/22), es valorarà la correcta utilització dels codis del llenguatge químic (nomenclatura química, unitats, equacions, reaccions químiques, etc.), aplicant les regles específiques per assolir una adequada comunicació.

En referència a les constants  $K_c$  i  $K_p$ , no serà necessari indicar les unitats corresponents, excepte que la pregunta ho especifiqui. No obstant això, si es proporcionen unitats incorrectes, es penalitzarà amb 0,25 punts.

Per a les preguntes a on la contestació comporti la resolució d'un problema numèric, en el cas de que el procediment sigui correcte, un error de càlcul serà penalitzat amb 0,25 punts.

Un mateix error no serà penalitzat més d'una vegada. Això implica que, en cas que dos apartats estiguin relacionats, la puntuació no es veurà afectada per un error previ que ja hagi estat penalitzat.

Finalment, en conformitat amb el Reial decret 534/2024, aspectes com la coherència, la cohesió, la correcció gramatical, lèxica i ortogràfica, així com la presentació de l'examen, podran comportar una penalització de fins al 10% de la nota final de l'examen.

c) PAU Química 2025. Estructura general de la prova de Química

Estructura General de la prova de Química per les PAU 2025

D'acord amb el Real Decret 534/2024, la prova de Química de les PAU de 2025 serà única.

Aquesta estarà composta per cinc preguntes, cadascuna valorada en 2 punts.

Les preguntes podran incloure diversos apartats i subapartats, els quals podran tenir diferent puntuació .

La primera pregunta tindrà caràcter competencial i, en compliment amb el Reial decret 534/2024, serà de resposta obligatòria, sense oferir cap tipus d'opcionalitat.

Les preguntes restants, concretament la segona, tercera, quarta i cinquena, podran ser de naturalesa competencial o no. Cadascuna d'aquestes preguntes es dividirà en dos apartats, dels quals l'alumne podrà triar-ne un per respondre. En cas que l'alumne respongui ambdós apartats, només es valorarà el primer que hagi contestat.