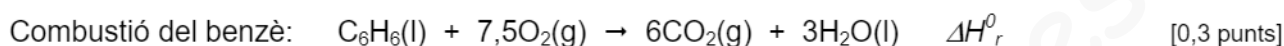


SÈRIE 1

Com a norma general, tingueu en compte que un error no s'ha de penalitzar dues vegades. Si un apartat necessita un resultat anterior i aquest és erroni, cal valorar la resposta independentment del valor numèric, fixant-se en el procediment de resolució (sempre que, evidentment, els valors emprats i/o els resultats no siguin absurds)

Exercici 1

1.1 Càlcul de la calor a pressió constant o variació d'entalpia



$$\Delta H_r^0 = 3\Delta H_f^0 H_2O(l) + 6\Delta H_f^0 CO_2(g) - \Delta H_f^0 C_6H_6(l)$$
 [0,3 punts]

$$\Delta H_r^0 = 3(-285,8) + 6(-393,5) - (49,0) = -3267,4 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$$
 [0,2 punts]

1.2 Definició i càlcul de la entalpia de vaporització

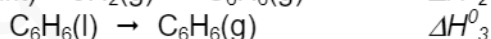
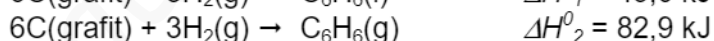
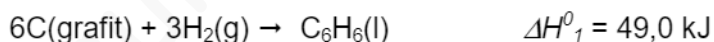
Entalpia de vaporització d'una substància és la calor a pressió constant que cal aportar per a que una determinada quantitat de la substància líquida (p.e. 1 mol) passi a vapor, a pressió constant i a una determinada temperatura que, generalment, es considera la temperatura d'ebullició.

[0,6 punts]

No cal que l'alumne indiqui que el canvi de fase líquid-vapor té lloc a pressió constant.

Si en la definició no s'esmenta que el canvi de fase ha de tenir lloc a una temperatura determinada i constant, la resposta es valorarà amb 0,4 punts.

Càlcul de la entalpia molar de vaporització del benzè líquid a 25 °C, ΔH_3^0 .



Aplicant la Llei de Hess: $\Delta H_3^0 = \Delta H_2^0 - \Delta H_1^0 = 82,9 - 49,0 = 33,9 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ [0,3 punts]

Si s'ometen les reaccions anteriors i, fent servir les dades de la taula adjunta, s'indica que $\Delta H_3^0 = 82,9 - 49,0 = 33,9 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ també es considerarà ben resolt aquest apartat (0,3 punts)

Càlcul de la entalpia de vaporització d'1 kg de benzè líquid a 25 °C, ΔH_3^0 .

$$\frac{33,9 \text{ kJ}}{1 \text{ mol benzè}} \cdot \frac{1 \text{ mol benzè}}{78,0 \text{ g benzè}} \cdot \frac{1000 \text{ g benzè}}{1 \text{ kg benzè}} = 434 \text{ kJ}\cdot\text{kg}^{-1}$$
 [0,3 punts]

Exercici 2

2.1 Geometria del CCl_4

A partir del mètode de la repulsió dels parells electrònics de la capa de valència, s'estableix que a la molècula de CCl_4 li correspon una geometria tetraèdrica i, atès que els quatre enllaços són idèntics, la molècula serà apolar.

[0,6 punts]

Valor aproximat dels angles d'enllaç = 109°

[0,4 punts]

2.2 Comparació de distàncies d'enllaç

Atès que el fluor es troba en el segon període ($n=2$), aquest element presentarà un radi atòmic (i també un radi covalent) més petit que el Cl (tercer període, $n=3$). D'aquesta manera, l'enllaç C-Cl tindrà una longitud més gran que l'enllaç C-F.

[0,5 punts]

2.3 Comparació d'estat físic (temperatura de fusió)

El Br ($n=4$) es troba en el quart període mentre que el Cl ($n = 3$) es troba en el tercer. Per aquesta raó, els enllaços C-Br del bromoform seran més llargs que els enllaços C-Cl del cloroform. En ser més llargs, les energies d'interacció dipol-dipol seran més elevades en el cas del Br_3HC , cosa que justificarà que aquest compost presenti una temperatura de fusió més alta que el Cl_3HC .

[0,5 punts]

Igualment, es considerarà correcte el següent argument: quan la geometria de les molècules és semblant i els enllaços intermoleculars que entre elles s'estableixen són del tipus d'interacció dipol – dipol, com més gran és la massa molecular (o grandària molecular) de la substància, major es la interacció i més alta serà la temperatura de fusió de la substància.

Exercici 33.1 Càlcul de la molaritat de l'àcid clorhídric concentrat:

$$\frac{34,90 \text{ g HCl}}{100 \text{ g solució (c)}} \cdot \frac{1,175 \text{ g solució (c)}}{1 \text{ mL solució (c)}} \cdot \frac{1000 \text{ mL solució (c)}}{1 \text{ L solució (c)}} \cdot \frac{1 \text{ mol HCl}}{36,5 \text{ g HCl}} = 11,23 \text{ M}$$

[0,5 punts]

3.2.a Càlcul del pH:

$$\text{pH} = -\text{Log} [\text{H}^+] = -\text{Log} 0,045 = 1,35$$

[0,3 punts]

3.2.b. Càlcul del volum necessari:

$$500 \text{ mL solució (d)} \cdot \frac{0,045 \text{ mol HCl}}{1000 \text{ mL solució (d)}} \cdot \frac{1000 \text{ mL solució (c)}}{11,23 \text{ mol HCl}} = 2,0 \text{ mL solució (c)}$$

[0,4 punts]

3.2.c. Procediment de preparació:

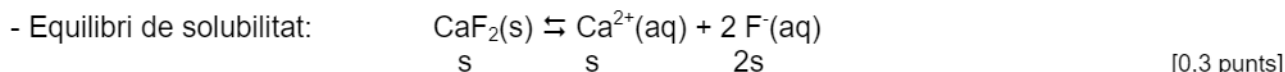
Obrir el flascó de la solució concentrada d'HCl. Cal fer aquesta operació amb compte i evitar respirar els vapors (preferentment, obrim el flascó en la vitrina de gasos). A l'hora de manipular el producte, evitar que entri en contacte amb la pell. Portar posades les ulleres de seguretat.

Pipetejar (pipeta aforada (2 mL) o graduada (2 o bé 5 mL)), usant una pera de goma o un altre estri per a l'aspiració, els 2,0 mL de solució concentrada d'HCl. Per no contaminar el contingut del flascó de la solució concentrada d'HCl, pot diposar-se una petita quantitat de la mateixa en un vas de precipitats i, d'aquest, pipetejar els 2,0 mL de la solució. Disposar el sobrant de la solució concentrada en el recipient adient per a la gestió de residus. Disposar el volum pipetejat en un matràs aforat de 500 mL i addicionar aigua fins la marca de l'enràs. Tapar el matràs i agitar el contingut per tal d'homogeneïtzar la solució.

Etiquetar o retolar el matràs.

Puntuació: - si s'indiquen, amb sentit, els 3 particulars subratllats (3x0,2 punts) i una de les mesures de seguretat personal indicades (0,2 punts): [0,8 punts]

OPCIÓ A

Exercici 4-A4.1 Concentració de F⁻ en l'aigua saturada de CaF₂

- Producte de solubilitat:
$$K_{ps} = 4,0 \cdot 10^{-11} = [\text{Ca}^{2+}(\text{aq})] \cdot [\text{F}^{-}(\text{aq})]^2 = s \cdot (2s)^2$$
 [0,3 punts]

$$s \cdot (2s)^2 = 4s^3 = 4,0 \cdot 10^{-11}$$

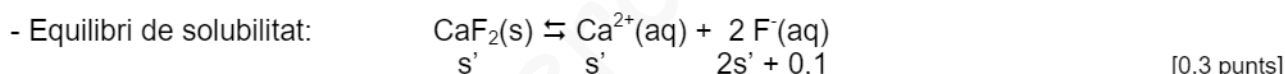
$$s = 2,15 \cdot 10^{-4} \text{ M} \quad [0,2 \text{ punts}]$$

$$[\text{F}^{-}(\text{aq})] = 2s = 4,3 \cdot 10^{-4} \text{ M} \quad [0,2 \text{ punts}]$$

- Contingut en fluorurs i idoneïtat de l'aigua:

$$\frac{4,3 \cdot 10^{-4} \text{ mol F}^{-}}{1 \text{ L}} \cdot \frac{19,0 \text{ g F}^{-}}{1 \text{ mol F}^{-}} \cdot \frac{1000 \text{ mg F}^{-}}{1 \text{ g F}^{-}} = 8,2 \text{ mg F}^{-} \cdot \text{L}^{-1}$$

L'aigua, doncs, no s'ajusta a les recomanacions. [0,4 punts]

4.2 Solubilitat del CaF₂ en la solució 0,1 M de NaF

Si considerem que $0,1 \gg 2s'$
i obtindrem:
$$s' \cdot (2s' + 0,1)^2 = 4,0 \cdot 10^{-11}$$

$$s' \cdot 0,1^2 = 4,0 \cdot 10^{-11}$$

$$s' = 4,0 \cdot 10^{-9} \text{ M} \quad [0,3 \text{ punts}]$$

Atès que $4,0 \cdot 10^{-9} \text{ M} \ll 0,1 \text{ M}$, podem concloure que a consideració feta en el pas anterior ($s' \ll 0,1 \text{ M}$) és correcta.

Exercici 5-A5.1 Reaccions en estat sòlid i en solució

En els reactius sòlids les partícules es troben agregades i són d'una mida molt gran en comparació amb les dimensions moleculars o iòniques. A més, en estat sòlid aquestes partícules no gaudeixen de la mobilitat necessària per col·lisionar entre sí de manera efectiva i donar lloc als productes de reacció. Ben al contrari, en el decurs de la dissolució dels sòlids s'originen entitats de dimensions molt petites (ions, molècules,...) que gaudeixen de la mobilitat suficient per a que pugui tenir lloc la reacció (possibilitat de col·lisions efectives).

Conceptes a considerar: en solució els reactius donen lloc a entitats amb dimensions moleculars o iòniques que tenen lliure moviment i capacitat de xoc efectiu.

Si s'indiquen dues raons, en la línia de les citades i amb el sentit correcte: [0,8 punts]

5.2 Efecte de la temperatura

Un dels factors que condiciona la velocitat d'una reacció és la temperatura. En una reacció entre gasos, en augmentar la temperatura augmenta l'energia cinètica de les molècules de reactius i, en conseqüència, les col·lisions entre elles són més freqüents i efectives.

[0,6 punts]

5.3 Espontaneïtat de la combustió del butà

Des d'un punt de vista termodinàmic, per tal que una reacció es produeixi cal que $\Delta G < 0$. Amb això, però, no n'hi ha prou. Cal, a més, que la reacció manifesti una velocitat prou significativa per a que la reacció sigui evident.

En el cas de les combustions dels hidrocarburs, es compleix que $\Delta G < 0$ (criteri d'espontaneïtat de la reacció) per bé que l'energia d'activació d'aquestes reaccions es tan gran que, a efectes pràctics, les combustions no tenen lloc si no s'aporta l'energia necessària (en forma d'una flama, una guspira,...) per a que els reactius puguin superar la barrera energètica que suposa l'energia d'activació). Un cop començada la reacció, gràcies a la calor que s'allibera en la combustió, aquesta continua progressant de manera autònoma.

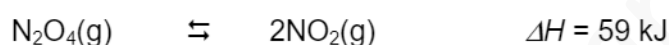
[0,6 punts]

OPCIÓ B

Exercici 4-B4.1 Raonament del caràcter irritant del boirum d'òxids de nitrogen

Atès que la reacció bidireccional escrita és endotèrmica ($\Delta H > 0$), al augmentar la temperatura s'afavorirà la formació de productes. Així doncs, com que en l'enunciat s'indica que el producte (NO_2) és més irritant que el reactiu (N_2O_4), caldrà esperar que un boirum de NO_2 i N_2O_4 sigui més irritant a l'estiu (equilibri més desplaçat cap a la formació de NO_2) que no pas a l'hivern.

[0,5 punts]

4.2 Càlcul de K_p Equilibri: $p_{\text{N}_2\text{O}_4} = 0,70 \text{ atm}$ $p_{\text{total}} = 1,00 \text{ atm}$ La pressió parcial del NO_2 en l'equilibri serà: $p_{\text{NO}_2} = 1,00 - 0,70 = 0,30 \text{ atm}$ [0,3 punts]i l'expressió i el valor de K_p seran:

$$K_p = \frac{p_{\text{NO}_2}^2}{p_{\text{N}_2\text{O}_4}} = \frac{0,30^2}{0,70} = 0,13$$

expressió de K_p [0,3 punts]valor de K_p [0,4 punts]No es penalitzarà el fet d'expressar K_p amb unitats4.3 Càlcul dels mols dels gasos en l'equilibriaplicant la llei dels gasos ideals: $0,30 \cdot 2 = n_{\text{NO}_2}(\text{eq}) \cdot 0,082 \cdot 298,15$
d'on: $n_{\text{NO}_2}(\text{eq}) = 0,0245 \text{ mols NO}_2$ [0,25 punts]i $0,70 \cdot 2 = n_{\text{N}_2\text{O}_4}(\text{eq}) \cdot 0,082 \cdot 298,15$
d'on: $n_{\text{N}_2\text{O}_4}(\text{eq}) = 0,0573 \text{ mols N}_2\text{O}_4$ [0,25 punts]

5.1 Resposta correcta: c

5.2 Resposta correcta: a

5.3 Resposta correcta: c

5.4 Resposta correcta: c