

Ajust d'equacions químiques i càlculs estequiomètrics

😁 REACK: Reaccions químiques, ajust i càlculs
Arxiu Dades Eines Info
Reacció <u>importar</u> <u>quardar</u>
A + B -> C + D
Nova Ajustar Autoajust
_ Reactius / Productes
Reactive Inicial mol r. Final Productes Obt. mol + - - - - - - -
Entrada/edició reactiu(s) Entrada/edició producte(s)
Reacción sense ajustar (ex: H2+O2=H2O):
ok
Font: 🖲 12 🗋 10
_ ₽ _

- Reaccions: incorporar / editar
- Ajustar una reacció
- Càlculs basats en una reacció
- Problema
- Càlcul de concentracions

Reaccions: incorporar / editar.

Només es pot treballar amb reaccions "mol·leculars" (no parcials iòniques) i que tan sols continguin les fórmules (sense indicacions de l'estat de les substàncies o d'altres)

Dades Eines Info

Masses atòmiques Fitxer d'elements

Compostos usuals Reaccions tipus

- Incorporar reaccions tipus o "standard"
- Construir /editar manualment una reacció

Incorporar reaccions tipus o "standard"

Prement el botó importar o seleccionant al menú Dades l'opció...

Es mostra la finestra que connecta amb la base de dades de reaccions tipus

🖶 Reaccions tipus	Grup de reaccions
Tipus <u>aleato</u> Combustió	Nou grup Elimina Accepta nou
Cerca: Cerca: ok Reaccions C3H8+O2=CO2+H2O Ordenar	aleatòria Reacció seleccionada Nova reacció
Descr. Combustió del propà	Elimina Accepta nova Descripció (opcional)
<u>F</u>	Passar -

Aquí, com podeu veure, també es poden afegir , modificar i eliminar: grups de reaccions y reaccions

Construir / editar manualment una reacció

Introduint els reactius i els productes a les seves caselles s'incorporen a les llistes

i es va formant la reacció. També es pot introduir directament la reacció

$C_3H_8 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$ Combustió del propà		Nova A	justar Autoajust
Reactius / Productes Reactius C3H8 O2	Final	Productes Obt	t, [mol
Entrada/edició reactiu(s) C3H8+O2	<u> </u>	Entrada/edició producte(s) CO2+H2O	
Reacción sense a	justar (ex: H2+O2=H2O): C3H8+O2=C0	D2+H2O	

També es poden introduir fórmules sense escriure-les amb que mostra llistes de *compostos*...

 Dades
 Eines
 Info

 Masses atòmiques
 Fitxer d'elements
 Compostos usuals

 Reaccions tipus
 Compostos tipus
 Compostos tipus

😁 Compostos us	uals			
òxids	hidròxids	àcids	sals	altres
H2O Na2O K2O Ag2O MgO CaO BaO ZnO	SnO2 NaOH KOH AgOH Mg(OH)2 Ca(OH)2 Ba(OH)2 Zn(OH)2	HCI HBr HI H2S H2SO4 Trar HNO3 H2CO3 Supi	NaCl KCl AgCl MgCl2 ar 2 ar 2 rimir	 NH3 CH4 C2H6 C3H8

Amb les opcions:

- Transferir a la llista de fórmules de la reacció, del programa
- Editar el compost seleccionat
- Suprimir -lo
- Nou: incorporar un nou compost

10				
fórm	H2SO4	nom	àcid sulfúric	Ok
المرتب الأبير المرتز	-	2010		

Ajustar una reacció

Un cop carregada o construïda una reacció, cal ajustar la seva equació per tal que reflecteixi la proporció en mols dels compostos que hi intervenen

Reacció importar quardar		
$C_3H_8 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$		
Combustió del propà	Nova Ajustar Autoajust	

- Ajust Manual
- <u>AutoAjust</u>

Ajust Manual: Prement el botó Ajustar

Es despleguen les caselles per a introduir els coeficients dels reactius i dels productes

Reacció importar quardar			
$\Box_{C_{3}H_{8}} + \Box_{O_{2}} \longrightarrow \Box_{CO_{2}} + \Box_{H_{2}O}$			
Combustió del propà	Nova	accepta	Autoajust

S'acaba amb el botó **accepta** i el programa aceptarà l'ajust o donarà missatges d'error si no és correcte.

AutoAjust: Amb el botó <u>Autoajust</u>. El programa calcularà els coeficients.

No és una opció recomenable des del punt de vista de l'aprenentatge, però serà útil quan el que es vol és passar directamente a la fase de càlculs.

En qualsevol dels casos, s'obtindrà la reacció ajustada:

Reacció importar quardar					
$C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$					
Combustió del propà	Nova	Càlculs	Autoajust		

<u>Nota quant a l'autoajust de reaccions :</u> el mètode utilitzat és purament matemàtic i, encara que rarament, en les reaccions **Redox** pot donar un resultat matemàticament correcte però químicament fals: és a dir tal que el nombre d'electrons cedits pel reductor no sigui igual al de captats per l'oxidant. Un exemple:

La reacció $KMnO_4 + H_2S + H_2SO_4 = MnSO_4 + S + K_2SO_4 + H_2O$, ajustada pel mètode matemàtic dóna 2 $KMnO_4 + 2 H_2S + 2 H_2SO_4 = 2 MnSO_4 + S + K_2SO_4 + 4 H_2O$, que compleix la conservació dels àtoms, però ajustada pel mètode de l'ió-electró dóna l'equació químicament real:

2 KMnO₄ + 5 H₂S + 3 H₂SO₄ = 2 MnSO₄ + 5 S + K₂SO₄ + 8 H₂O

Càlculs basats en una reacció:

Un cop ajustada, prement el botó Càlculs es despleguen les caselles per a la introducció de dades i la presentació de resultats.

Es poden introduir les dades de:

- Un o més reactius (si és més d'un es calcularà el reactiu limitant)
- O, alternativament, la d'un sol producte (si se n'introdueixen més s'ignoraran).

També es poden triar les <u>unitats</u> de les quantitats.

	🌐 REACK: Reaccions químiques, ajust i càlculs	<
	Arxiu Dades Eines Info	
	Reacció importar quardar	
	$C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$	
	Combustió del propà Càlculs Autoajust	
Entrar dada/es	Càlculs sobre la reacció Reactius C3H8 02 02 02 02 02 02 02 02 02 02	
	M.A.: C = 12.01, H = 1.008, O = 16.00	
Elecció		
d'unitats	C gram puresa 100 % C mol M= 1 mol/L C L cn P: 1.00 atm ▼ T: 20.0 ℃ ▼	

Calc

Prement després d'introduir les dades, apareixen els resultats a les caselles buïdes:

Reacció imp	ortar guardar						
C ₃ H ₈ + 5 O ₂ →	3 CO ₂ + 4 H ₂ O						
Combustió del propà					Nova	Càlculs	Autoajust
_Càlculs sobre la	reacció						
Reactius	Inicial	mol r.	Final	Produ	uctes	Obt.	mol
СЗНВ	50 g	1.13	0.000g	CO2		150 g	3.40
02	200 [3.07	73.0E CH	H20		<u> </u>	4.34
				ļ			
M.A.: C = 1	l2.01, H = 1.008,	0 = 16.00)			Pr	oblema >
			Rst Calc			<u></u>	

Problema: Pulsant Problema > apareix un esquema del problema :

😁 Problema 📃 🗖 🔀	3
Arxiu	EI
Possible enunciat	
El C3H8 reacciona amb O2 per donar: CO2 i H2O. Si han intervingut 53.0 g de C3H8 del 80% i 120 L cn de O2 calcula: Els L cn de CO2 i g de H2O obtinguts.	
Resolució	
REACCIÓ: C3H8 + 5 O2 = 3 CO2 + 4 H2O	
Dades: C3H8: 53.0 g x80/100 x 1 mol/44.10g = 0.962 mol <- R.Limitant O2: 120 L cn x 1 mol/22.4L = 5.36 mol / 5 -> 1.07 Resultats:	
REACTIU mols reac quantitat excés (=ini-reac.)	
02 0.962 x 5 = 4.81x 22.4L/mol = 108L cn -> 12.3 L cn final	
PRODUCTE mols formats quantitats	
CO2 0.962 x 3 = 2.88 x 22.4L/mol = 64.6 L cn H2O 0.962 x 4 = 3.85 x 18.02g/mol = 69.3 g	
problema es pot guardar en mode text en un fitxer.	1
Si el fitxer ja existeix se li afegirà el problema, si no, es crearà.	uardar problema

Guardar reacció utilitzada:

La reacció introduïda es pot **quardar**, si no hi era, a la relació de reaccions tipus amb la mateixa finestra vista per a importar-ne, lleugerament modificada:

Veure fitxer

Sortir

😁 GUARDAR F	REACCIÓ	
Seleccionar TIPUS o crear + <mark>Ok</mark>	Tipusaleatori	+ x ok
Reaccions	Cerca:	aleatòria
Ordenar Descr.	opcional: introduir Descripció Acceptar amb ok	+ x ok
□		▼ Passar ->

Càlcul de concentracions

Dins les eines internes del programa està el càlcul de concentracions de compostos triats a la llista o introduïts. Es pot calcular les diferents expressions de concentració a partir de les dades de preparació o la conversió d'una expressió de concentració a les altres.



També es pot fer servir, simplement, per calcular la massa molar d'un compost.

Concentració de dis Arxiu	solucions	
Compost HCl	MM 36.46	
Densitat dissolu Preparació g solut 56 ml dissolució 800 g disolvent ok	Ició 1.06 g/l Concentració Molaritat 1.92 molalitat 1.94 gram/dm ³ 70.0 % en massa 7.07 Calc	En aquest panell es pot convertir una expressió de concentració a les altres introduint-la i punxant el botó Calc

Qualsevol comentari o dubte sobre el programa el podeu enviar a jog@scialt.com

O visitar la pàgina web: http://www.scialt.com