



UNA ENSEÑANZA
DE
CALIDAD

Badajoz



primaria

ESO

bachillerato

universidad

ciclos formativos

Paseo Condes de
Barcelona, local 6

06010 - Badajoz

Teléfonos:

924 251 577

646 748 052

elbrocense@hotmail.com



9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2

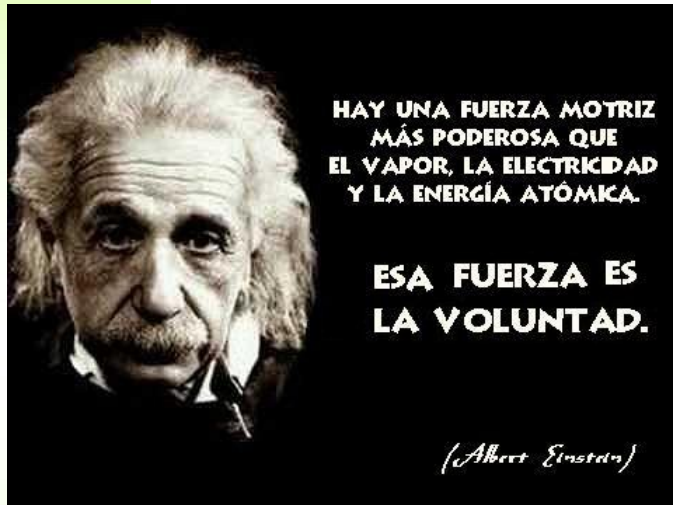
Paseo Condes de Barcelona,
local 6


06010 - Badajoz




¿Por qué estudiar con

 ?



 es un Centro de Enseñanza especializado en **atención personal e individualizada** a nuestros alumnos. La clave en el **rendimiento intelectual** reside en la adecuada **comprensión** y en el **entrenamiento** continuo y tenaz. Sólo así es posible estimular o recuperar la **autoestima** y el **entusiasmo** por el estudio.

En , tras un **diagnóstico preciso** de las necesidades de los alumnos, diseñamos un **plan de trabajo** y de **entrenamiento personal** en un **horario flexible** y adaptable a las **circunstancias personales o familiares**.



9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2



Las técnicas de estudio no sirven si no se ponen en práctica de la manera adecuada. La enseñanza de las principales asignaturas, clave de la formación intelectual, se desarrolla a través de las **técnicas de trabajo y aprendizaje** que en



son de **aplicación práctica y diaria**, ejercitando la **lectura comprensiva**, la capacidad de **síntesis**, la **lógica** y el **razonamiento**.

Nos adaptamos a las necesidades de cada estudiante.

También clases a domicilio

Consúltenos. Le atenderemos gustosamente y encontraremos la solución conveniente a cada caso.



9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2

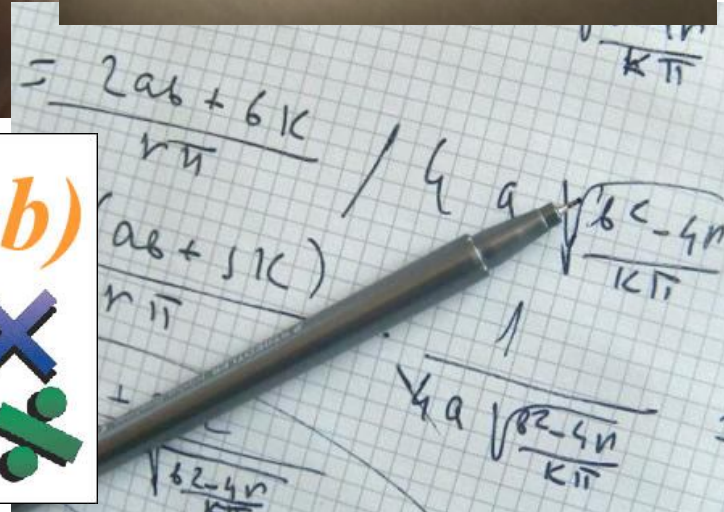
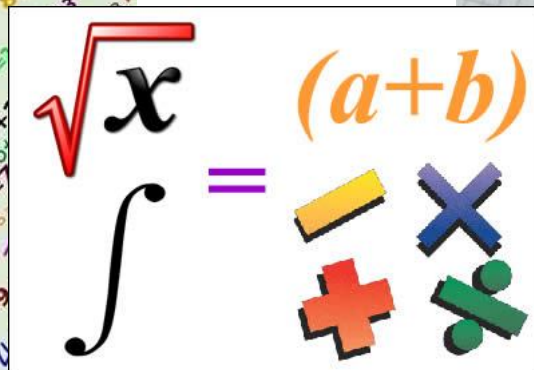
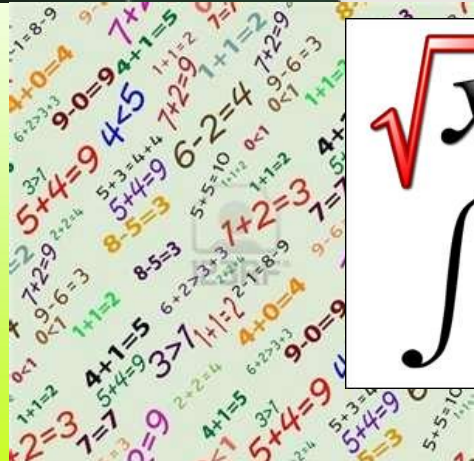
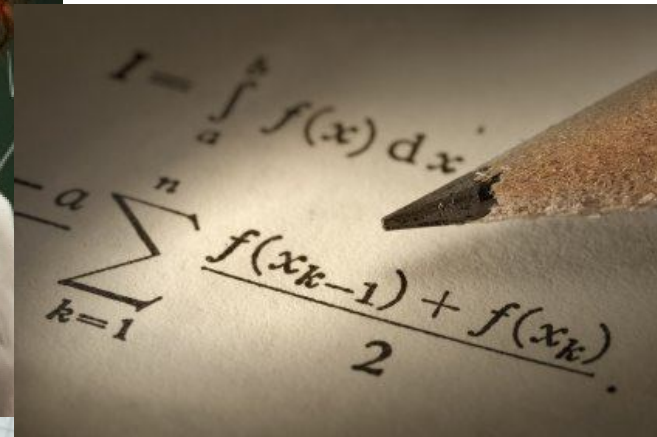


**9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2**

**Σ el β rocese⁺⁺⁺
academias**



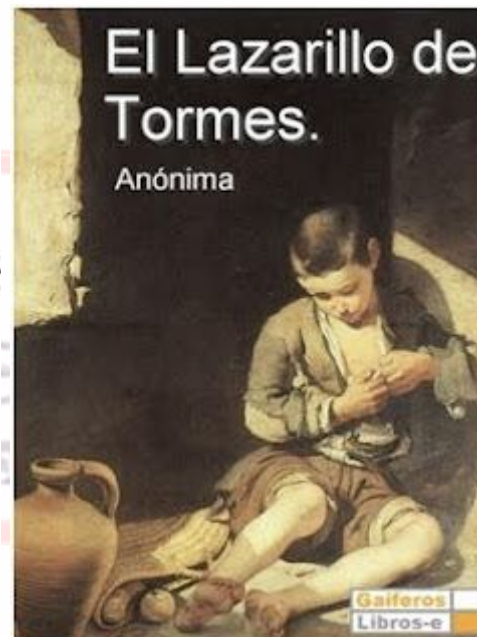
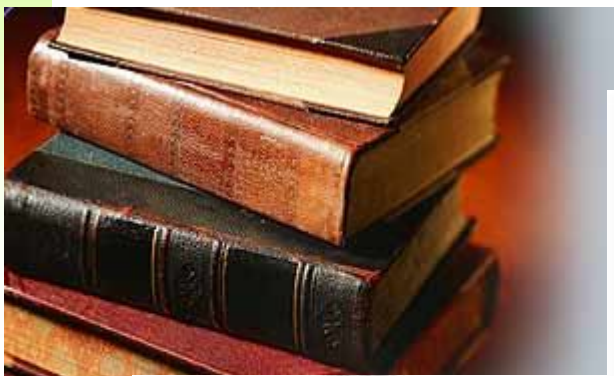
Matemáticas



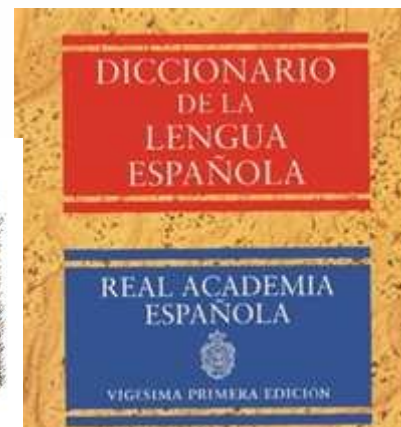
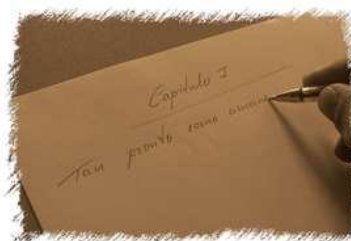
9 **6**
2 **4**
4 **6**
2 **7**
5 **4**
1 **8**
5 **0**
7 **5**
7 **2**



Lengua



Lengu
Litera
Españ



9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2



Ingles



9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2

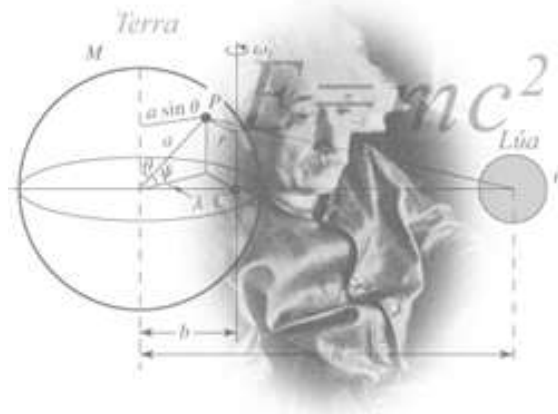
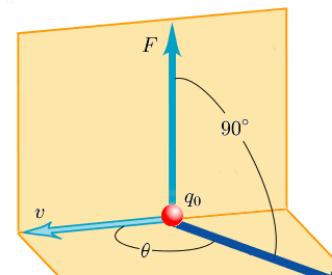
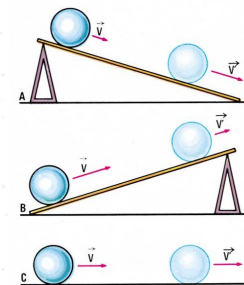
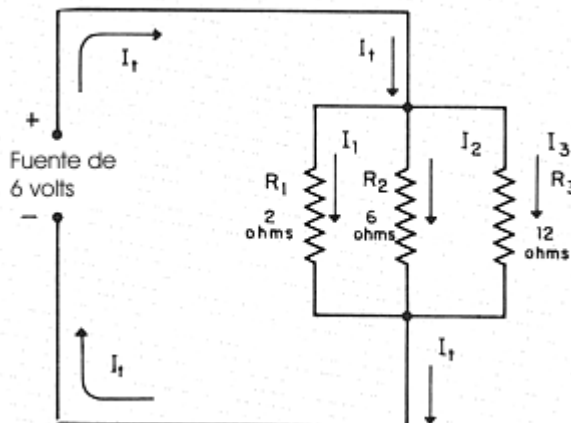
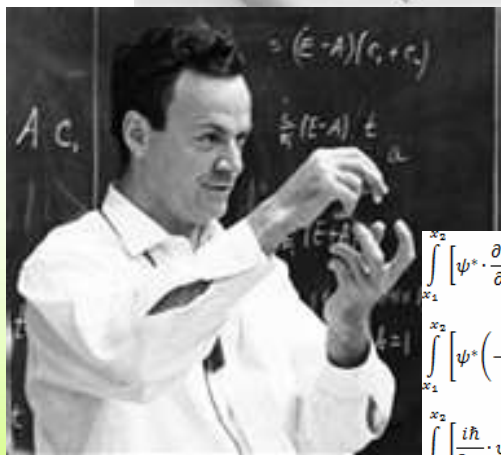
English



-school



Física



9 6
 2 4
 4 6
 2 7
 5 4
 1 8
 5 0
 7 5
 7 2

$$\int_{x_1}^{x_2} \left[\psi^* \cdot \frac{\partial \psi}{\partial t} + \psi \cdot \frac{\partial \psi^*}{\partial t} \right] \cdot dx =$$

$$\int_{x_1}^{x_2} \left[\psi^* \left(-\frac{\hbar}{2mi} \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} + \frac{1}{i\hbar} V\psi \right) + \psi \left(\frac{\hbar}{2mi} \frac{\partial^2 \psi^*}{\partial x^2} - \frac{1}{i\hbar} V\psi^* \right) \right] \cdot dx =$$

$$\int_{x_1}^{x_2} \left[\frac{i\hbar}{2m} \cdot \psi^* \cdot \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} - \frac{i}{\hbar} V\psi^* \cdot \psi - \frac{i\hbar}{2m} \cdot \psi \cdot \frac{\partial^2 \psi^*}{\partial x^2} + \frac{i}{\hbar} V\psi \cdot \psi^* \right] \cdot dx =$$

$$\int_{x_1}^{x_2} \left[\frac{i\hbar}{2m} \cdot \psi^* \cdot \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} - \frac{i}{\hbar} V|\psi(x,y)|^2 - \frac{i\hbar}{2m} \cdot \psi \cdot \frac{\partial^2 \psi^*}{\partial x^2} + \frac{i}{\hbar} V|\psi(x,y)|^2 \right] \cdot dx =$$

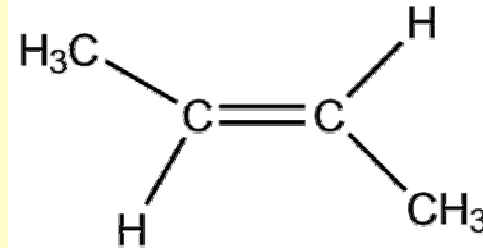
$$\frac{i\hbar}{2m} \int_{x_1}^{x_2} \left[\psi^* \cdot \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} - \psi \cdot \frac{\partial^2 \psi^*}{\partial x^2} \right] \cdot dx$$

Química

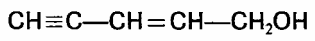
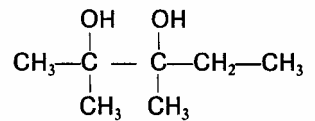
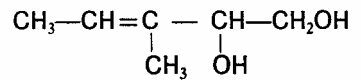
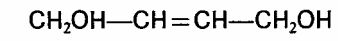


Tabla periódica de los elementos

Grupo	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18			
Config.	s ¹	s ²	d ¹	d ²	d ³	d ⁴	d ⁵	d ⁶	d ⁷	d ⁸	d ⁹	d ¹⁰	p ¹	p ²	p ³	p ⁴	p ⁵	p ⁶			
1	1,00 H hidrógeno											2,00 He helio									
2	6,94 Li litio	9,01 Be berilio											10,81 B boro	12,01 C carbono	14,00 N nitrógeno	15,99 O oxígeno	18,99 F flúor	20,18 Ne neón			
3	22,99 Na sodio	24,30 Mg magnesio											26,98 Al aluminio	28,08 Si silicio	30,97 P fósforo	32,06 S azufre	35,45 Cl cloro	39,94 Ar argón			
4	39,10 K potasio	40,08 Ca calcio	44,95 Sc escandio	47,87 Ti titanio	50,94 V vanadio	54,94 Cr cromo	58,93 Mn manganeso	55,84 Fe hierro	58,93 Co cobalto	58,93 Ni níquel	63,54 Cu cobre	65,40 Zn zinc	69,72 Ga galio	72,64 Ge germanio	74,92 As arsénico	78,96 Se selenio	79,90 Br bromo	83,80 Kr criptón			
5	85,47 Rb rubidio	87,62 Sr estroncio	88,90 Y itrio	91,22 Zr circonio	92,9 Nb niobio	95,9 Mo molibdeno	101 Tc tecnecio	102,9 Ru rodio	106,4 Rh paladio	107,8 Pd platino	107,8 Ag plata	112,4 Cd cadmio	114,8 In indio	118,7 Sn estaño	121,7 Sb antimonio	127,6 Te teluro	126,9 I yodo	131,3 Xe xenón			
6	132,9 Cs cesio	137,3 Ba bario	178,5 Hf hafnio	180,9 Ta tantalio	183,8 W volframio	186,2 Re renio	190,2 Os osmio	192,2 Ir iridio	195,1 Pt platino	197 Au oro	200,6 Hg mercurio	204,4 Tl talio	207,2 Pb plomo	208,9 Bi bismuto	209 Po polonio	210 At astato	222 Rn radón				
7	87 Fr francio	88 Ra radio											110 Uun	111 Uuu	112 Uub	113 Uut	114 Uuq	115 Uup	116 Uuh	117 Uus	118 Uuo
6	Lantánidos 57 La 58 Ce 59 Pr 60 Nd 61 Pm 62 Sm 63 Eu 64 Gd 65 Tb 66 Dy 67 Ho 68 Er 69 Tm 70 Yb 71 Lu lantano cerio praseodimio neodimio prometio samario europio gadolinio terbio disporio holmio erbio tulio iterbio lutecio																				
7	Actínidos 89 Ac 90 Th 91 Pa 92 U 93 Np 94 Pu 95 Am 96 Cm 97 Bk 98 Cf 99 Es 100 Fm 101 Md 102 No 103 Lr actinio torio protactinio uranio neptunio plutonio americio curio berquilio californio einstenio fermio mendelievio nobelio lawrencio																				



- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ DIETILETERAL / ETANODIETILÉTERO
- $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ ÁCIDO 4-METILBENCÍCO
- $\text{CH}_2=\text{C}(\text{H})-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CHO}$ 3-OCTEN-6-INAL / OCT-3EN-6-INAL
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}(\text{Cl})-\text{CH}_2-\text{COO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ 3-BROMOBUTOATO DE PROPILO
- $\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$ 1,2,3-TRICLOROBENCENO
- CH_3-NO_2 NITROMETANO
- $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ 3-FENIL-1-PENTANO



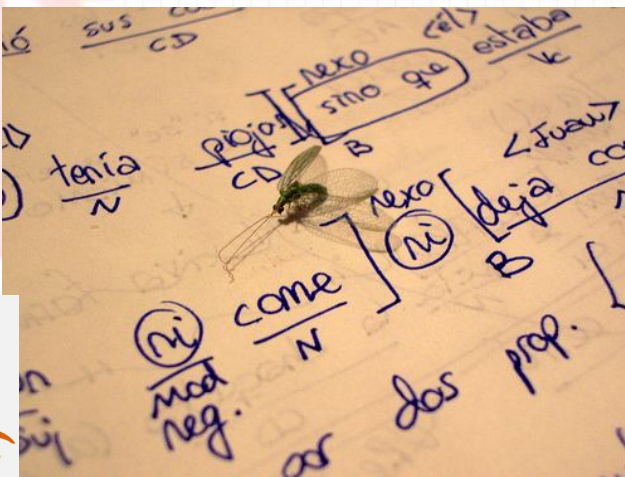
9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2



Sintaxis



SUJETO	PREDICADO	CLASIFICACIÓN DE LAS ORACIONES	SINTAGMAS
LOCALIZACIÓN DEL SUJETO Nivel Básico Nivel Medio Nivel Avanzado	TIPOS DE PREDICADOS	CLASES DE ORACIONES SEGÚN EL MODUS CLASES DE ORACIONES SEGÚN EL DICTUM	TIPOS DE SINTAGMAS
TIPOS DE SUJETOS			
		COMPLEMENTOS	REPASO
		COMPLEMENTO DIRECTO E INDIRECTO	REPASO SUJETO
		COMPLEMENTO CIRCUNSTANCIAL	REPASO PREDICADO
		ATRIBUTO	REPASO CLASES DE ORACIONES
		COMPLEMENTO PREDICATIVO	REPASO SINTAGMAS
		SUPLEMENTO	REPASO COMPLEMENTOS DEL VERBO
		COMPLEMENTO AGENTE	REPASO SINTAXIS



9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2

Curso monográfico

Latín



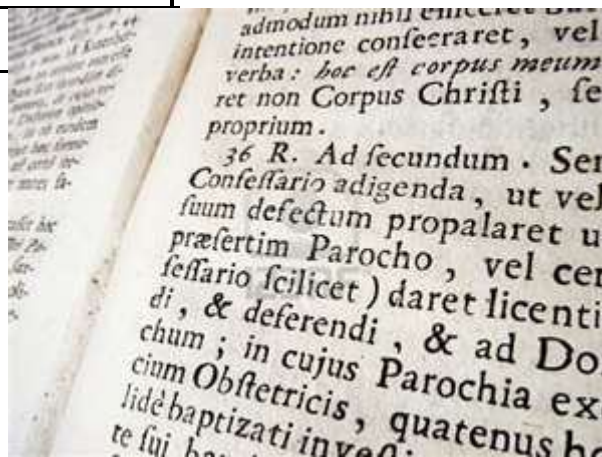
(Ego)	Sum
(Tu)	Es
(Is)	Est
(Ea)	Est
(Id)	Est
(Nos)	Sumus
(Vos)	Estis
	Sunt
	Sunt

SEGUNDA DECLINACIÓN

	Masculino (y Excep. Fem.)				Neutro	
	- us		- er (-ir)		Sing	Plu
	Sing	Plu	Sing	Plu		
Nom	- us	- i	- er	- i	Nom - um	- a
Voc	- e	- i	- er	- i	Voc - um	- a
Ac	- um	- os	- um	- os	Ac - um	- a
Gen	- i	- orum	- i	- orum	Gen - i	- orum
Dat	- o	- is	- o	- is	Dat - o	- is
Abl	- o	- is	- o	- is	Abl - o	- is

	Masc. en - us		Masc. en - er		Neutro en - um	
	Sing	Plu	Sing	Plu	Sing	Plu
Nom	Amic- us	Amic- i	Puer	Puer- i	Templ- um	Templ- a
Voc	Amic- e	Amic- i	Puer	Puer- i	Templ- um	Templ- a
Ac	Amic- um	Amic- os	Puer- um	Puer- os	Templ- um	Templ- a
Gen	Amic- i	Amic- orum	Puer- i	puer- orum	Templ- i	Templ- orum
Dat	Amic- o	Amic- is	Puer- o	Puer- is	Templ- o	Templ- is
Abl	Amic- o	Amic- is	Puer- o	Puer- is	Templ- o	Templ- is

9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2





Selectividad



9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2



Ciclos formativos



9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2



Universidad



9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2





Si necesitas apoyo en cualquier
otra materia ...

¡CONSÚLTANOS!

*Clases en la
Academia
y a domicilio*

**9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2**





primaria

ESO

bachillerato

universidad

ciclos formativos

Paseo Condes de
Barcelona, local 6

06010 - Badajoz

Teléfonos:

924 251 577

646 748 052

elbrocense@hotmail.com

9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2



**Clases de apoyo
Primaria, Secundaria y Bachillerato**



Te podemos ayudar
a mejorar.

Cuenta con
nosotros.



**9 6
2 4
4 6
2 7
5 4
1 8
5 0
7 5
7 2**



**MATRÍCULA
ABIERTA**

