

# MENOS IMPROBABLE QUE AYER

A primera vista podría parecer extraño que, en pleno siglo XXI, los químicos sigan anunciando “nuevas formas de enlace”. Descubre siete conceptos clave sumergidos en la sopa de letras en posición, horizontal, vertical o inclinada.

f	t	l	j	s	i	p	e	w	c	v	n	e	n	t	o	r	n	o	s	a
o	m	y	q	r	s	e	w	p	r	o	h	i	b	i	c	i	o	n	e	s
g	p	l	b	i	x	f	d	k	a	k	z	u	h	w	y	m	d	i	x	g
j	c	o	l	e	v	f	t	o	r	b	i	t	a	l	e	s	n	k	l	m
q	s	o	d	i	n	a	t	n	a	l	s	y	e	x	a	p	b	f	t	b
p	d	n	j	l	r	a	t	o	m	o	s	o	e	h	t	u	m	i	q	z
y	v	a	s	u	b	s	e	l	a	t	e	m	y	f	n	p	o	x	i	d
l	m	z	h	a	k	s	w	c	b	p	f	e	q	j	a	k	r	w	m	x
d	o	z	g	o	i	r	o	t	a	r	o	b	a	l	j	w	a	k	i	c

1 La teoría del enlace químico lleva más de un siglo desarrollándose, la tabla periódica es conocida y la mecánica cuántica ofrece un marco muy sólido para entender por qué éstos se unen.

2 No se descubrió una “nueva ley” de la naturaleza, pero sí un modo de unión metal-oxígeno que hasta ahora no había sido observado en éstos de esa manera.

3 La naturaleza del enlace entre un metal y su ligando depende del solapamiento orbital y de la cercanía energética entre éstos.

4 La clave histórica, se debe a que muchas reglas químicas nacieron como generalizaciones muy buenas, no como éstas absolutas.

5 La química no descubre sólo lo que la naturaleza permite, sino lo que éste logra preparar, estabilizar y medir.

6 La literatura sobre activación de dioxígeno muestra que éstos de transición son particularmente eficaces en este terreno.

7 Las reglas químicas suelen formularse para familias de compuestos “normales”, no para todos éstos, concebibles.