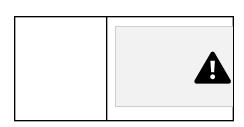
PRÁCTICA

		OMBRES: IÓN :		FECHA:	 NOTA
Ter	ma : NÚMEROS C	UÁNTICOS			
1.	La región más a) Un orbital c) Una capa e) Un subnivel	b) Un		odemos encontrar a un electrón se denomina	1.
2.	a) El número cob) El número coc) El spin indica		dica el tamaño del s to magnético indica		
 3. Verdadero ó falso : a) Un orbital "p" es de geometría lobular. b) Un orbital "d" puede contener como máximo 10e c) Los orbitales "s" son de geometría esférica. 					
	a) VFV d) FVV	b) FFV e) VFF	c) VVF		
4.	El número máxin a) 10 d) 18	no de electrones er b) 6 e) 30	n el 3er nivel es c) 2		
5.	Si nos encontran a) 1 d) 4	nos en el 3er nivel. b) 2 e) 5	¿Cuántos subnivelo c) 3	es puede contener?	
6.	Del gráfico, ¿cuá	l de los electrones	es más inestable?		



a) x	b) y	c) z
-11	-\ E D	

d) w e) F.D.

7. Si : I = 3, entonces "m" toma valores

a) 3 b) 4 c) 5 d) 6 e) 7

8. De los números cuánticos dados (5, 1, 0, -1/2). ¿El nivel presente es?

a) s b) p c) d d) f e) h

9. Hallar la energía relativa de "5f"

a) 5 b) 7 c) 4 d) 8 e) 6

10. ¿Cuál de las notaciones es más estable?

a) 1s2 b) 4p3 c) 5d8 d) 5p5 e) 4f10

11. De los números cuánticos dados. ¿Cuáles son verdaderos y cuáles son falsas?

a) (3,0,0,-1/2) b) (3,3,1,+1/2) c) (4,1,0,+1/2)

a) VVV b) VFV c) VVF d) FVV e) VFF

12. De las notaciones, cuál presenta mayor energía relativa.

a) (2, 1, 0, -1/2) d) 4d5 b) (4, 1, 0, +1/2) e) 2p3 c) (1, 0, 0, -1/2)

13. Cada uno de los siguientes juegos de números cuánticos, cuál describe al de menor energía.

a) (3, 2,	1, -1/2)	d) (4, 2, 2, +1/2)				
b) (5, 1,	1, +1/2)	e) (5, 3, -3, -1/2)				
c) (2, 0,	0, +1/2)					
14. ¿Cuál de	¿Cuál de los siguientes números cuánticos esta mal denotado?					
a) (4,3	, -2, +1/2)	d) (4 , -3, -2, +1/2)				
b) (3, 2,	-2, -1/2)	e) (4, 2, -1, +1/2)				
c) (1, 0,	0, +1/2)					
15. ¿Cuál no	otación es más estal	ole? (más cerca al núcleo)				
a) 4p6	b) 2s2	c) 5d10				
d) 5p6	e) 6s2	,				
, .	,					
16. El juego	de N. C. mal denota	ado es :				
a) (4, 1, 0, -1/2)	d) (3, 3, 1, +1/2)				
b) (5, 2, -2, +1/2) e) (6, 0, 0, -1/2)				
c) (2, 1, 1, +1/2)					
17. Sean los	s siguientes subnivel	es				
I.	(x - 1)s1	II. (x - 2)d8				
III. (x - 3)p5		IV. (x - 1)f8				
V. (x -	- 2)d3	,				
¿Cuál posee	mayor energía relat	iva?				
a) I	b) II	c) III				
d) IV	e) V	•				
•						
18. La energ	gía relativa del orbita	l (n - 1)d2 es igual a 7. ¿En qué nivel se encuentra?				

c) 6

b) 5

e) 8

a) 4

d) 7