Smart Guess & Test Papers __ Father Name ___ Class: 9th - Chemistry Marks: 37 Exam Format: Chapter Wise MCQs Time: notespk.com_Nauman Sadaf | Date ___ ____ Examiner Sig ___ MCQ's L/Q S/Q Total Objective Type 1. Encircle the Correct Option. $(1 \times 37 = 37)$ 1. درست جواب کے گرد دائرہ لگائس۔ 1) شیلز کو ظاہر کیا جاتاہے ۔ 1) Shells are represented by . a) S,D,E,K | b) S,K,P,L b) S,K,P,L **◆**c) K,L,M c) K,L,M d) s,p,d,f a) S,D,E,K d) s,p,d,f 2) مندرجہ ذیل میں سے کون سب سے کم انرجی ویلیو رکھتاہے ؟ 2) Which are of the following have lowest energy value? a) N b) M b) M c) L K (3 شیل سب شیل رکھتاہے ۔ 3) K shell has sub shell? b) d,s b) d,s c) s,p c) s,p L (4 شیل سب شیل رکھتاہے ؟ 4) L shells has sub shell. a) s,p,d,f a) s,p,d,f b) s,p,d b) s,p,d **✓**c) s,p c) s,p 5) ہائڈروجن کی الیکٹرونک کنگریش ہے۔ 5) Electronic configuration of H is. a) $1s^{3}$ a) $1s^3$ b) $1s^1$, $2s^2$ b) $1s^1$, $2s^2$ c) 1s¹ d) $1s^2$ **✓**c) 1s¹ 6) کاربن کا اٹامک نمبر کیاہے ؟ 6) What is atomic number of carbon?

a) 10 a) 10 b) 8 b) 8 **✓**c) 6 7) ----- ثيل تين سب ثيل پر مشتل ہے -7) ----- consist of three sub-shell. c) L **✓**d) M-Shell **✓**d a) O ۔ شیل b) N-Shell b) N c) L-Shell 8) K شیل میں زیادہ سے زیادہ الکٹرونز ہوتے ہیں ۔ 8) The maximum electrons in K shell. c) 8 **4**d) 2 b) 18 a) 32 b) 18 9) اليکٹرونز کی شيل اور سب شيل ميں تقسيم کہلاتی ہے۔ 9) The distrubution of electrons in shells and subshell in called. b) ئ^{سٹى}لىش (a b) Distillation (c ✓d) Electronic configuration وْسْرْ ي بِوشْن c) Distrubution d) اليكٹر ونك تنقگريشن – M (10 شیل سب شیل رکھتاہے ۔ 10) M Shell has sub shell. c) s,p a) s,p,d,f a) s,p,d,f **✓**b) s,p,d b) s,p,d c) s,p N (11 شیل کے سب شیل کی پیچان کریں ۔ 11) Identify the subshell of N shell. **✓**a) s,p,d,f a) s,p,d,f b) s,p,d S (12) سب شیل میں زیادہ سے زیادہ الیکٹرون سا سکتے ہیں ۔ 12) S-subshell can accomdate maximum number of electrons. a) 10 a) 10 b) 8 c) 6 d) 2 c) 6

14) Electronic configuration of He is.

a) $3s^2$ a) $3s^2$ b) $2s^2$ b) $2s^2$ b) $2s^2$ c) $1s^1$ c) $1s^1$ c) $1s^1$ d) $1s^2$ d) $1s^2$ 15) Concentration of $^{238}U_{92}$ in nature is.

a) 70%% a) 70% b) 99%% b) 99%% b) 99%% c) 90%% c) 90%% d) 80%% d) 80%

 \checkmark c) 1s¹

b) $1s^2$, $2s^1$

13) ہائڈروجن کی الیکٹرون کنگریش ہے۔

ns² (19 کس فیملی کی عمومی الکیٹرونک کنگریشن ہے ؟

c) 1s¹

17) Atomic number of fluorine is .

✓a) 9 a) 9 b) 5 b) 5 c) 4 c) 4 d) 3 d) 3

18) The maximum electrons in N-shell are.

9 ا الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ الكثرون بوتے بيں N (18 مثيل ميں زيادہ سے زيادہ

13) Electronic configuration of H is.

a) $1s^3$ b) $1s^2$, $2s^1$

a) $1s^{3}$

a) Carbon family	13		. *			1	16. 161.00
a) Carbon failing	a) کار بن فیملی	b) Boron family	b) بورون قیملی	✓c) Alkaline ear	th metals) الكلائن ارتھ ميثلز	d) Alkali metals	d) الكلى ميشلز
20) Electronic confi	guration of A	Alkali metals is.				الیکٹرونک کنگریشن ہے ۔	2) الكلى ميشلز كى
a) ns ¹	a) ns ¹	✓ b) ns ²	b) ns ²	c) ns ² np ⁵	c) ns ² np ⁵	d) ns ¹ np	d) ns ¹ np
The isotope (C-12 of carbo	on is present in abu	ndance of:	•	? ج	C-1 كتنى مقدار مين پايا جاتا _	2) آئسو ٿوپ 2
a) 96.9%	a) 96.9%	b) 97.6%	b) 97.6%	✓ c) 98.9%	c) 98.9%	d) 99.7%	d) 99.7%
22) Who discovered	the proton:				نون دریافت کیا؟	منسدانوں میں سے کس نے پرو ^ا	2) ورج ذیل سا
✓ a) Goldstein	a) گولڈسٹائن	b) J.J Thomson	t) جـب تھامسن	c) Neil Bohr	c d) نیل بوہر	l) Rutherford	d) رور فورژ
Which one of	f the following	ng results in the dis	scovery of pro	oton?	ريافت ہوئی۔	کس کے نتیج میں پروٹون کی در	21) ان میں سے
a) Cathode rays) كيتھو ڈريز	a ✓ b) Canal ray	s کینال ریز)	c) X-rays	c) ایکس ریز	d) Alpha rays	d) الفا ريز
24) Which one of	f the following	ng is the most pene	trating?	رنے والے ہیں؟	ب سے زیادہ سرائیت ک	کون سے پارٹیکلز مادے میں سے	2) ان میں سے
a) Protons	a) پروٹونز	✓ b) Neutrons	b) نیوٹرونز	c) Electrons	c) اليکٹرونز	d) Alpha particles	d) الفا پار ٹیکلز
The concept of	of orbit was	used by:				ٹ کا تصور کس نے پیش کیا:	2:) ایٹم کے آربہ
a) J.J Thomson سن	a ج - ج (a	b) Rutherford	. در فور ڈ	(b C) Bohr	c) بوہر	d) Planck	d) پلائکس
Which one of	f the following	ng shell consists of	three subshe	is Know	مشتل ہے:	کون ساشیل تین سب شیزپر م	2) ان میں سے
a) O shell	a) O- شیل	b) N shell	b) N- شیل	c) L shell	c) L-شیل	✓d) M shell	d) M-شیل
27)		a ioi me diag				ِ آئسوٹوپ جسم میں ٹیومر کی ^{تش}	2) کون سا ریڈیو
✓a) Cobalt-60 60		b) Iodine-131 131-6		کیا جاتا ہے:) Phosphorus-30 30	d) فاسفورس _(
	ا (a الشــــــــــــــــــــــــــــــــــــ		(b c) آئيو ۋيرد (b) دو آر ميثلز پر	کیا جاتا ہے: Strontium-90 90	(c d) سٹر و نشیم۔(d) Phosphorus-30 30	d) فاسفورس ـ(P (2 شيل مشتما
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital	0 کوبالٹ۔(a 1 nas:	b) Iodine-131 131-0	(b c) آئيو ۋيرد (b) دو آر ميثلز پر	کیا جاتا ہے: Strontium-90 90	(c d) سٹر و نشیم۔(d	Phosphorus-30 30	d) فاسفورس ـ(d P (2 شيل مشتنا d) چار آر بيطلز
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h	0 کوبالٹ۔(a 1 nas:	b) Iodine-131 131-0	(b c) آئيو ۋيرد (b) دو آر ميثلز پر	:← ばん 』 Strontium-90 90	(c d) سٹر و نشیم۔(d	Phosphorus-30 30	d) فاسفورس ۔(P (2 شیل مشتما d) چار آر بیطز 2) کلورین کے آ
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital 29) Isotopes of chlor	ا کوبالٹ۔(a ا nas: ایک آر بیٹل (a ایک آر بیٹل rine are.	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) 3	(b c) آئيو ڈيرد (b) دو آر ميٹلز پر	:← ばん 』 Strontium-90 90	(c d) سٹر و نشیم۔0 ls تین آر مطلز پر) Phosphorus-30 30 عرب المحافظة على المحافظ	d) فاسفورس ــ(d P (2 شيل مشتما d) چار آر بيطز 2) کلورين کے آ d) 1
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ∠ 0 29) Isotopes of chlor ✓a) 2	ا کوبالٹ۔(a ا nas: ایک آر بیٹل (a ایک آر بیٹل rine are.	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) 3	(b c) آئيو ڈيرد (b) دو آر ميٹلز پر	:← الما الما الما الما الما الما الما الم	(c d) سٹر و نشیم۔0 ls تین آر مطلز پر) Phosphorus-30 30 عرب المحافظة على المحافظ	d) فاسفورس ۔(d) فاسفورس ۔(2 P (2 شیل مشتم d) چار آر بیطز 2) کلورین کے آ d) 1
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ∠ 0 29) Isotopes of chlor ✓a) 2 30) The number of i	ا ایک آر بیٹل (a ایک ایک آر بیٹل (a ایک آر بیٹل (a ایک آر بیٹل (a ایک آر بیٹل (a ایک (a))))))))))))))))))))	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) 3 ydrogen are .	(b c) آئيو ڏير b) دو آر ميٽلز پر	:← الما الما الما الما الما الما الما الم	(c d) سٹرونشیم۔0 ls تین آر مظینر پر c) عین آر مظینز پر) Phosphorus-30 30 عرب الله الله الله الله الله الله الله الل	d) فاسفورس _(d) P (2 ثیل مشتما d) چار آر بیٹلز 2) کلورین کے آ d) 1 (3 ہائیڈروجن کے 1 (d)
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital 29) Isotopes of chlor ✓a) 2 30) The number of i a) 4	ا ایک آر بیٹل (a ایک ایک آر بیٹل (a ایک آر بیٹل (a ایک آر بیٹل (a ایک آر بیٹل (a ایک (a)))))))))))))))))))))))	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) 3 ydrogen are .	(b c) آئيو ڏير b) دو آر ميٽلز پر	:← الما الما الما الما الما الما الما الم	(c d) سٹرونشیم۔0 ls تین آر مظینر پر c) عین آر مظینز پر) Phosphorus-30 30 عرب الله الله الله الله الله الله الله الل	d) فاسفورس _(d) فاسفورس _(2 P (2 ثيل مشتما d) چار آر بيللز 1 (d) 1) ہائيڈروجن _ 1 (d) 2) يورينيم ك آ
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital	ا کوباک (a ا ایک آر بیٹل (a ا ایک (a))))))))))))))))))))))	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) 3 ydrogen are . b) 3 Uranium are . b) 2	(b c) آئيو ڏيرو (b) وو آر بيطرز پر (b) 3	:-	(c d) سٹرونشیم۔ (d) اللہ اللہ اللہ اللہ اللہ اللہ اللہ الل) Phosphorus-30 30 عرب المحتوان المحتو	d) فاسفورس ــ(d) فاسفورس ــ(2 P (2 ثيل مشتا d) چار آر بيٹلز 2) کلورين کے آ 1 (3 d) 1 (3) يورينيم کے آ (4) 4
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ✓a) 2 29) Isotopes of chlor ✓a) 2 30) The number of i a) 4 31) The number of i a) 1	ا کوباک (a ا ایک آر بیٹل (a ا ایک (a))))))))))))))))))))))	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) 3 ydrogen are . b) 3 Uranium are . b) 2	(b c) آئيو ڏيرو (b) وو آر بيطرز پر (b) 3	:-	(c d) سٹرونشیم۔ (d) اللہ اللہ اللہ اللہ اللہ اللہ اللہ الل) Phosphorus-30 30 عرب الله الله الله الله الله الله الله الل	d) فاسفورس _(P (2 ثيل مشتا d) چار آر بيٹلز 2) کلورين کے آ d) 1 (3 ہائيڈروجن کے (4 ل (5) کاربن کے آ
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ✓a) 2 29) Isotopes of chlor ✓a) 2 30) The number of i a) 4 31) The number of i a) 1 32) The number of i	ایک (a ایک الله الله الله الله الله الله الله الل	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) 3 ydrogen are . b) 3 Uranium are . b) 2 Carbon are .	b) 3 آئيو ڏيرن (b) دو آر بيطرز پ (b) 3	:-	c d) عرو نشيم_0 الع الع العرو نشيم_0 الع الع العرو العلام العرو العلام العرو) Phosphorus-30 3(d) فاسفورس ـ (d) فاسفورس ـ (d) P (2 شیل مشته (d)) چار آر بیطلز (d) 1 (d) (d) 1 (d)
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ✓a) 2 29) Isotopes of chlor ✓a) 2 30) The number of i a) 4 31) The number of i a) 1 32) The number of i a) 2	ایک (a ایک الله الله الله الله الله الله الله الل	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) 3 ydrogen are . b) 3 Uranium are . b) 2 Carbon are .	b) 3 آئيو ڏيرن (b) دو آر بيطرز پ (b) 3	:-	c d) عرو نشيم _ (c d) الله و ا	ال ا	(d) فاسفورس _(P) و شیل مشتا (d) چار آر بیطز (d) کاورین کے آ (d) ل (e) ہائیڈروجن کے (f) بائیڈروجن کے (g) بائیڈروجن کے (h) ل (d) ل (d) ل (d) کاربن کے آ
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ✓a) 2 30) The number of i a) 4 31) The number of i a) 1 32) The number of i a) 2 33) Which one is Ra	ایک آر بیلل (a الله الله الله الله الله الله الله الل	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) 3 ydrogen are . b) 3 Uranium are . b) 2 Carbon are . b) 3 Sotope?	b) 3 کیو ڈیزر (b) دو آر بیٹلز پ (b) 3 (b) 2	c) 4 c) 6 c) 6	c d) عرو نشيم _ (c d) الله و ا) Phosphorus-30 3(ب ع الله الله الله الله الله الله الله الل	(d) فاسفورس _ (d) فاسفورس _ (d) P (2 شیل مشتا (d) و از بیطرز (d) از بیطرز (d) از بیلز (e) و از بینم کے آ (d) اور بینم ک
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ✓a) 2 29) Isotopes of chlo ✓a) 2 30) The number of i a) 4 31) The number of i a) 1 32) The number of i a) 2 33) Which one is Ra a) 11C	ایک آر بیلل (a الله الله الله الله الله الله الله الل	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) 3 ydrogen are . b) 3 Uranium are . b) 2 Carbon are . b) 3 Sotope?	b) 3 کیو ڈیزر (b) دو آر بیٹلز پ (b) 3 (b) 2	c) 4 c) 6 c) 6	c d) عرو نشيم _ (c d) الله و ا	O Phosphorus-30 3((d) فاسفورس _ (d) واسفورس _ (d) P (2 شیل مشته (d) و از بیطرز (d) از بیطرز (d) از بیطرز (d) از بینم کے آ (d) اور بینم کے
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ✓a) 2 29) Isotopes of chlor ✓a) 2 30) The number of i a) 4 31) The number of i a) 1 32) The number of i a) 2 33) Which one is Ra a) 11C 34) 14C has the neut	ایک (a الاصلات) (a الاصلات) (a الاصلات) (a nas: ایک آر بخیل (a rine are. a) 2 (a sotopes of har) 4 (a nas) 1 (a nas) 1 (a nas) 2 (a nas) 2 (a nas) 1 (a n	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) two orbitals c) b) 3 ydrogen are . b) 2 Carbon are .	b) 3 عنو دُرُر (b c) و آر مطرز پر (b c) على الله الله الله الله الله الله الله ال	:	c d) عرو نشيم ـ (c d) الله الله الله الله الله الله الله الل	O Phosphorus-30 3((d) فاسفورس ـ (d) فاسفورس ـ (d) الله مشتا (d) ويار آر بيطز (d) (d) الله كارين ك آ (d) (d) الله كارين ك آ (d) (d) (d) الله كارين ك آ (d)
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ✓a) 2 30) The number of i a) 4 31) The number of i a) 1 32) The number of i a) 2 33) Which one is Ra a) 11C 34) 14C has the neut a) 6 35) Which radioisot	(a) ایک آر خیل nas: ایک آر خیل (a) ایک آر خیل (a) 1 (b) sotopes of b (a) 1 (b) sotopes of C (a) 2 (a) 1 (b) sotopes of C (a) 2 (b) sotopes of C (a) 2 (b) sotopes of C (a) 2 (b) sotopes of C (a) 2 (b) sotopes of C (c) sotopes of C (d) sotopes of C (e) sotopes o	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) two orbitals c) b) 3 ydrogen are . b) 2 Carbon are . b) 2 Carbon are . b) 3 Stotope? b) 12C b) 8 For the diagnosis of	b) 3 عبر نه الله الله الله الله الله الله الله ا	اکیا جاتا ہے: Strontium-90 90 C) 4 C) 4 C) 2 C) 4 C) 4 C) 13 C) 10 roid gland? استعال کیا جاتا ہے:	(c) d) عرو نشي	O Phosphorus-30 30 الله الله الله الله الله الله الله الل	(d) فاسفورس ـ (d) فاسفورس ـ (d) بيل مشتا (d) بيار آر بيطز (d) 1 (d)
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ✓a) 2 30) The number of i a) 4 31) The number of i a) 1 32) The number of i a) 2 33) Which one is Ra a) 11C 34) 14C has the neut a) 6 35) Which radioisot	ایک (a الله الله الله الله الله الله الله الل	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) two orbitals c) b) 3 ydrogen are . b) 2 Carbon are . b) 2 Carbon are . b) 3 Csotope? b) 12C b) 8 for the diagnosis of	b) 3 غير الريطان پيل الها الها الها الها الها الها الها ال	: ج الله الله الله الله الله الله الله ال	c d) عرو نشيم ـ (c d) المرو نشيم ـ (c d) عين آر بطيز پر c) 4 c) 2 c) 3 c) 4 c) 10 c) 10 c) 10 c) 10 d)	Denosphorus-30 30 (الله الله الله الله الله الله الله الل	(d) فاسفورس _ (d) اسفورس _ (d) اسلام شتا (d) اسلام شتا (d) اسلام (d) (d) اسلام (d) (d) اسلام (d) (d) اسلام (d) (d) (d) (d) (d
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital	ایک (a الله الله الله الله الله الله الله الل	b) Iodine-131 131-6 b) two orbitals b) two orbitals c) b) 3 ydrogen are . b) 2 Carbon are . b) 2 Carbon are . b) 3 Csotope? b) 12C b) 8 for the diagnosis of	b) 3 غير الريطان پيل الها الها الها الها الها الها الها ال	: ج الله الله الله الله الله الله الله ال	الله الله الكورونشي (c d d الله الله الله الله الله الله الله	(a) Phosphorus-30 (الله عليه الله عليه الله الله الله الله الله الله الله ا	(d) فاسفورس ـ (d) فاسفورس ـ (d) إلى مشتا (d) إلى را بيطز (d) إلى را بيطز (d) الم
✓a) Cobalt-60 60 28) The p subshell h a) one orbital ✓a) 2 30) The number of i a) 4 31) The number of i a) 1 32) The number of i a) 2 33) Which one is Ra a) 11C 34) 14C has the neut a) 6 35) Which radioisot a) Cobalt-60 60 36) The isotope used	anas: (a) ایک آر خیل (a) rine are. (a) 2 (a) sotopes of h (a) 4 (b) sotopes of C (a) 1 (b) sotopes of C (a) 2 (b) adio Active I (a) 11C (b) and an Active I (c) and an Active I (d) an Active I (e) an Active I (f) an Active I (f	b) two orbitals b) two orbitals b) two orbitals ydrogen are . b) 3 Tranium are . b) 2 Carbon are . b) 3 Stotope? b) 12C b) 8 for the diagnosis of t	b) 3 غير و آر يطرز پر (b) c) (c) اي و از يطرز پر (b) 3 b) 3 b) 2 b) 3 b) 12 c b) 8 c goiter in thyropology (c) first body is. b) Co-60	الا جاتا ہے: Strontium-90 90 C) three orbita c) 4 c) 2 c) 4 c) 13 c) 4 c) 10 roid gland? استعال کیا جاتا ہے: Stronitium-90 190 c) U-235	ال ال الكورونشي (c الله الكورونشي (c الله الكورونشي (c الله الكورونشي (c الله الكورونسي (c الكورونسي (c الله الكورونسي (c الكورونس	الله المحافظة على المحافظة ا	(d) فاسفورس ـ (d) فاسفورس ـ (d) بيار تبييلز (d) إيار تبييلز (d) الما يعلن ا