বসামূল ৪র্থ অধ্যাম

পর্যায় সারণি

Prepared by: SAJJAD HOSSAIN

	পূৰ্যায় সা	রণির পটভূমি		ĺ	104 - 118	3 89 - 103	
١.	জে. ডব্লিউ ডোবেরাইনারের ত্র		[ব. বো. ২০]			© 57 - 71	
•	⊕ Li, Na, K	③ N, P, V		১৬.			5 ?
	① Li, Mg, Ca	© F, Br, I					্ব. বো. ২৩; দি. বো. ২২]
ર.	নিউল্যান্ডের অষ্টক সূত্রের মূল		[দি. বো. ২৩]		থী∌¢ ®	থ ১৪টি	
``	পারমাণবিক সংখ্যা	থ্য পারমাণবিক ভর	1, 1, 2, 11, (2)			ত্তী ১৮টি	
				39.	অবস্থান্তর মৌলের ক্ষেত্রে প্রযোগ		[সি. বো. ১৭বোর্ড]
	গ্র নিউট্রন সংখ্যা	ত্তি ইলেক্ট্রন বিন্যাস	[i. মৌলসমূহের নিজস্ব র্বণ আছে		
૭ .	মেন্ডেলিফের পর্যায় সারণির মূ		[রা. বো. ২১]		আয়নিক	11. 6-11 10.	6 11 4141 110 1 641 1
	পারমাণবিক ভর	থ পারমাণবিক সংখ্যা			iii. পরিবর্তনশীল যোজ্যতা প্রদ	ৰ্শন কৰে	
	গ্র নিউক্লিয়ন সংখ্যা				নিচের কোনটি সঠিক?	1-1 4-64	
8.	2016 সাল পর্যন্ত আবিষ্কৃত সে	<u> যাট মৌলের কতটি গবেষণা</u> গ				ચ i હ iii	
		_	[ব. বো. ২২]	41			la.
	⊕ 78	® ২০		7.0		(1) i, ii (3 iii	
	গ্ৰ ২৬	থ্ডি ৯৮			ইলেকট্রন বিন্যাস থেকে পর্যায়		
œ.	ক্রিপ্টনের পারমাণবিক সংখ্যা	কত?	[ব. বো. ১৫]	36.	$\mathbf{Z} = \mathbf{n} \mathbf{s}^2 (\mathbf{n} - 1) \mathbf{d}^3$	হলে, প্যায় সাং	
	® 86	ூ 54			কোন গ্ৰুপে?		[ঢা. বো. ২৩]
	1 36	18			15	3 5	V-1/2 AV
৬.	IUPAC কৰ্তৃক স্বীকৃত মৌণে	লর সংখ্যা কতটি?	[সি. বো. ১৭]		1 3	© 2	2 5 (
<u>, 12</u>	9 98	112		29.	'A' মৌলের সর্বশেষ কক্ষপ		400.
	114	118			3)। পর্যায় সারণিতে 'A' মৌ		[রা. বো. ২১]
٩.	ত্রয়ী সূত্রকে সমর্থন করে -		[দি. বো. ২৩]		৩য় পর্যায়েরর ৭ম গ্রুপে		
	i. Li, Na, K	ii. Be, Mg, Ca			গ্র পর্যায়েরর ১৭ নং গ্রুপে		2.1
	iii. C, N, O			২০.	একটি মৌলের ইলেক্ট্র <mark>ন বি</mark> ন্যা		$0^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$
	নিচের কোনটি সঠিক?			1.4	$4p^64d^{10}5s^2$ মৌলটি কোন গ্র	ন্পের?	[ব. বো. ২৩]
	⊕ i ७ ii	જી i હ iii			② 2	ூ 4	
	જી ii હ iii	® i, ii s iii			12	14	
		রণির বৈশিষ্ট্য		২১.	$\mathbf{M} \rightarrow 1\mathbf{s}^2 \ 2\mathbf{s}^2 \ 2\mathbf{p}^6 \ 3\mathbf{s}^2 \ 3$	8p ⁶ 3d ¹ 4s ² ច	মৗলটির অবস্থান কোন
Ծ .	পর্যায় সারণির কোন গ্রুপে মৌ		[কু. বো. ২৩]		গ্রুপে?		19 1
	1 39	® 9					[সি. বো. ১৯]
	19 2	® \$			🗇 গ্রুপ-2	থ্য গ্রহপ-3	
გ.	কোন গ্রুপে মৌলের সংখ্যা ক্য		[ম. বো. ২২]		গ্ৰ গ্ৰন্থ-4	🕲 গ্রুপ-9	W 1
	\$ \square \tex	'• খ্র ১৩	14. 64. 77	২ ২.	$X = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	$3d^5 4s^1$ মৌলা	ট পর্যায় সারণির কোন
	© 38	10 30			গ্রুপে অবস্থিত?		কু. বো. ২২; দি. বো. ১৬]
٥٥.	্য ১৯ ২য় পর্যায়ের সর্বশেষ মৌল কে		[চ. বো. ২১]		14	® 6	
3 0.			[ઇ. (વા. ૨૩]		1 5	1	
	• He	③ Ne		২৩.	মনে কর একটি মৌলের সুস্থিত	আয়ন \mathbf{A}^{2+} , এর	ইলেকট্রন বিন্যাস $1\mathrm{s}^2$
۵۵.	 Ar পর্যায় সারণিতে খাড়া স্তম্ভ কত 	® Kr	v. v. cat val	11	$2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$		[সি. বো. ১৫]
٠.	TOTAL TOTAL CONTRACTOR OF THE PARTY OF THE P		3; 4. (NI. YO]		® 2	3 6	
	1 7	3 8			1 8	10	V
	 18 মেভেলিফের পর্যায় সারণিতে 	ত্তী 32 ক্রমি আন্তর্জাব মারি চিল		ર 8.	24 পারমাণবিক সংখ্যাবিশিষ্ট		পর্যায় সারণির কোন
১২.	प्रदेशनायम् । यात्र मात्रामार्थः	কভাত আৰুভূমিক সান্নি হিলা; [রা.বো. ২৩; য. বো. ২১			গ্রন্থে?		[কু. বো. ২৪]
	6 63	18	,, (), (), (),		® 6	3 8	,
	© 12	9 8			10	12	
১৩.	পর্যায় সারণির গ্রুপ-18 তে ক		[ম. বো. ২১]	ર હ.	_ 5 6		অর্থে}? [চ. বো. ২১]
••.	4	3 5	[4. 641. 49]	\		3 2	,.
	9 4 9 6	3 7			1 1 3	9 4	
ک 8.	<u> </u>		[দি. বো. ২৪]	২৬.	5.0		[ম. বো. ২১]
, 0,	• Ni	(a) Cu	נויז. נאו. לסן	``.		3	[1. 4 11. \ #]
					© 4	© 5	
১ ৫.	তী As অ্যাকটিনাইড সিরিজের মৌলে	থী Mo ব সংখ্যা কছে ? যি বো ১১: ব	০পুর জিলা ফলী	ર ૧.			গ. বো. ২১; সি. বো. ২৩]
<i>₽U</i> .	אויייוואל אוואופטאורויין באורייוריין	ন । (স)। শ৺ ঃ।ব. বো. ২২; র	√ीं माञाला केला]	l ` ''	/=		

বুসামূল ৪র্থ অধ্যাম

পর্যায় সারণি

Prepared by: SAJJAD HOSSAIN

	12	13			① K	® Cu	
	12	15			3 11	মৌলের পর্যায়বৃত্ত ধর্ম	
২৮.	আয়রন পর্যায় সারণির কোন গ		[সি. বো. ২৪]	80.	কোনটির ধাতব ধ		[ব. বো. ২৪]
	৾ ঽয়	থ ৩ য়				⊗ Sr	
	1 84	থ্য শ্বে			① Ca	<a>® Mg	
২৯.	Ni পর্যায় সারণির কোন গ্রুপে		[কু. বো. ২৩]	85.	কোন মৌলটির প	শারমাণবিক ব্যাসার্ধ সর্বাধিক ?	[য. বো. ২০]
\	1 2	3 4	14. 5 (-)			❸ Ca	
	① 10	© 12			① Br	√ S	
ಿ ೦.	বোরন কোন গ্রুপের মৌল?	9.12	[চ. বো. ২১]	8२.	কোন মৌলের অ	াকার ছোট?	[ম. বো. ২২]
-	13	3 14			Si		
	15	© 16			1 O	® C	
૭ ১.	সালফার পর্যায় সারণির কোন		[দি. বো. ২১]	৪৩.	নিচের কোনটির	পারমাণবিক ব্যাসার্ধ বেশি?	[চ. বো. ১৯]
	⊕ 3	® 6		T A			
	1 8	16		J/P	① P	® Zn	
৩২.	Ti মৌলটি পর্যায় সারণির কে		[দি. বো. ২২]	88.	কোনটির আয়নিব	করণ শক্তি কম?	[কু. বো. ২১]
- 1	② 2	® 4					
	10	14			① Ca	® Ba	. 700
ී	ক্যালসিয়াম মৌলের ইলেক্ট্রন		[ঢা. বো. ২০]	86.	কোন মৌলটির ত	মায়নিকরণ শক্তি বেশি?	[য. বো. ২৩]
	② 2	3			• Na	③ K	1 30
	1 4	© 5			① Ca	® Mg	
૭ 8.	Ca ও Zn এর ক্ষেত্রে -		[ম. বো. ২২]	8৬.		আয়নিকরণ শক্তি বেশি?	[ব. বো. ২১]
	i. যোজনী একই	ii. গ্ৰুপ একই			҈® K		
	iii. পর্যায় একই			V	[®] Ca	♥ Sr	A 11
	নিচের কোনটি সঠিক?			89.		ণ শক্তির কোন ক্রমটি সঠিক?	[কু. বো. ২৩]
	⊕ i હ ii	® i હ iii			® K <na<li< th=""><th></th><th></th></na<li<>		
	ூ ii ଓ iii	® i, ii & iii			① K <li<na< th=""><th></th><th></th></li<na<>		
		পর্যায় সারণির মূল ভিত্তি		86.	কোনটির আয়নিব		[য. বো. ১৯]
୬ ୯.	নিচের কোন মৌলের ধর্ম নাই		[রা. <mark>বো. ২৩</mark>]		⊕ Li	⊕ K	1 10
	⊕ Si	③ P		٥٤	Na Na Olaria at	থ Rb সায়নিকভাবে আসক্তিহীন?	[
	1 S	® O		ວ໙.		® Na	[ঢা. বো. ২১]
৩৬.	সালফারের সাথে নিচের কোন	মৌলের ধর্মের মিল বিদ্যমান	45		NeCl	® Ca	7 / .
			৯; চ. বো. ২১]	co.		লটি অধিক সক্রিয় <mark>?</mark>	[কু. বো. ২১]
		◎ C		45.	⊕ O	® P	12. (4).
_	® Si	® O			① N	© F	
	নিচের উদ্দীপকের আলোকে ৩			& 5.		ই <mark>লেকট্ৰন আসক্তি সবচেয়ে কম?</mark> [ঢা. ৰো.	১১: ব বো ১১
	A পর্যায় সারণির ৪র্থ পর্যায়ে				• Be	® Ra	(1) (1) (1)
	শক্তিস্তর d অরবিটালে 6টি ইর	লকট্রন আছে।	[সি. বো. ২৩]		① Sr	® Mg	
৩৭.	'A' মৌলের প্রতীক কোনটি?			હર.		ইলেকট্রন আসক্তি বেশি?	[চ. বো. ২৩]
	♠ Cr	◎ V			ক্তি বেরিলিয়াম	্ ৩ অক্সিজেন	
	① Fe	® Mn			গ্র বোরন	থ্য নাইট্রোজেন	
৩৮.	উদ্দীপকের ${f A}^{2+}$ আয়নটি -			୯୭		লটি অধিকতম তড়িৎ ঋণাত্মক?	
	i. ইলেক্ট্রন ত্যাগে সক্ষম	ii. ইলেকট্রন গ্রহণে অক্ষম	•		(100 11 0 11 1 0 11	[রা. বো. ২১. ১৬; য. বো. ১৭; চ. বো.	২৪; সি. বো. ২১]
	iii. আকারে A অপেক্ষা ছোট				⊕ C	③ F	
	নিচের কোনটি সঠিক?		100		1 O	ூ N	
	⊕ i ઙ ii	® i હ iii	-	€8.	নিচের কোন মৌ	লটির তড়িৎ ঋণাত্মকতা সবচেয়ে বেশি?	[ম. বো. ২৪]
	ળ ii ઙ iii	® i, ii હ iii	70		• Mg	Talent Ca	
		ার কিছু ব্যতিক্রম			T Cl	ூ Al	
৩৯.	ইলেকট্রন বিন্যাসের নিয়ম	অনুসারে গ্রুপ নির্ণয়ে (৫ ৫.			
	ব্যতিক্রম?		[ব. বো. ২২]	.	Gr-1	Gr-16 Gr-17	
	• He	Al			A		

www.schoolmathematics.com.bd

বসামূল ৪র্থ অধ্যাম

পর্যায় সার্ণি

[চ. বো. ২২]

					Prepare	d by: SAJ	JAD HOSSAIN
Ī	D E	ĺ		Г	7		
	D F S O				17Z		অংশ। (এখানে X, Y
ļ							·
	[A, D, E এবং Q প্রতীকী অর্থে ব্যবহৃত] উদ্দীপকের মৌলগুলোর মধ্যে-	at s ol		ও Z প্রতীকী অর্থে,	প্রচালত কে		।ক শর।) [ঢা. বো. ২২; ব. বো. ২১]
	i. A-এর আয়নীকরণ শক্তি D অপেক্ষা কম	বা. ২৪]	৬১.	'Y' মৌলটি কোন	পর্যায়ের হ		[0]. (4]. (2; 4. (4]. (3)
			03 .	া ত্বালাত ত্বাল	1416443	থ্য ২য়	
	ii. D-এর পারমানবিক Q আকার অপেক্ষা ছোট			৩ ১ ৭ গ্র ৩ য়		ত ২ _ন থ্য ৪র্থ	
	iii. E, D অপেক্ষা অধিকতর সক্রিয়		1.5	500 5	The state of the s	ও ৪খ	
	নিচের কোনটি সঠিক?		હર.	i. পারমাণবিক আক		হোল প্রায়	
	(a) i (c) iii			ii. সর্বশেষ স্তরে ১			
Г	1 ii 4 iii			iii. Z মৌলটি Y ব			
		r		নিচের কোনটি সঠিব		ণ আবক সাজের	
<i>ဇ</i> ৬.		বো. ১৭]	-11			A :	
	i. বাম থেকে ডানে পারমাণবিক আকার বৃদ্ধি পায়			⊕ i ଓ ii		® i 3 iii	
	ii. X ও Y মৌল দ্বারা গঠিত যৌগ সমযোজী		//	n ii e iii		® i, ii s iii	100
	iii. Y মৌলটির আয়নিকরণ শক্তি বেশি		u ,	নিচের উদ্দীপকের ত	ালোকে ৬৩		
	নিচের কোনটি সঠিক?	_		С	1000	X	Y
	(1) i (2) iii	2		THE RESERVE TO LONG		Z	S
	1 ii 4 iii 1 iii 1 iii			[X, Y ও Z প্রতীর্ব			[রা. বো. ২৩]
	নিচের উদ্দীপকের আলোকে ৫৭ ও ৫৮ নং প্রশ্নের উত্তর দাও:		৬৩.	উদ্দীপকের Z মৌল			অবাস্থ্ত?
- 27	O G			14		15	
W	A Cl			16		17	
	[এখানে A ও G প্রতীকী অর্থে ব্যবহৃত প্রচলিত কোনো মৌলে	র প্রতীক	৬8.	X, Y ও Z মৌলং			A 1
		বো. ২৪]	L'U	i. Z পারমাণবিক ত			
૯ ٩.	কোনটি অধিক তড়িৎ ঋণাত্মক মৌল?			ii. X এর আয়নিক			
	⊕ O			iii. Y এর অধাতব		য় বেশি	
	① Cl ② A			নিচের কোনটি সঠিব			1
ሮ ৮.	A, G ও Cl মৌলগুলোর ক্ষেত্রে -			⊕ i ଓ ii		® i ଓ iii	
	i. G এর আকার ছোট ii. A এর অধাতব ধর্ম বেশি			1 ii 3 iii		® i, ii e iii	_ 39 1
	iii. A অপেক্ষা Cl এর আয়নিকরণ শক্তি বেশি		u ,	নিচের উদ্দীপকের ত	ালোকে ৬৫		
	নিচের কোনটি সঠিক?			মৌল	ZAL.	পর্যায়	গ্রুপ
	® i & ii		-	A	45	1	1 1
	🗇 ii ଓ iii 🕲 i, ii ଓ iii		-	D		3	2
	নিচের উদ্দীপকের আলোকে ৫৯ ও ৬০ নং প্রশ্নের উত্তর দাও:		-	E		2	17
	C X Y			G		3	17
	Z		1.6	[এখানে ও প্রচলিত কোন মৌলের প্রতীক নয়] যে. বো. ২ উদ্দীপকের কোন মৌলটির পারমাণবিক ব্যাসার্ধ সবচেয়ে বেশি?			
		বো. ২৪]	৬৫.				146669 641-17
৫ ৯.				AE		③ D	' <i>A</i> 9'
	1415		৬৬.	উদ্দীপকের -		9 G	
	16 9 17		99.	i. AE পোলার সম	ट्यांबी	ii. DG2 পানি	रू प्रतिवेश
৬০.	X, Y ও Z মৌলগুলোর ক্ষেত্রে -			iii. DA2 এর জলী		70.00	O (14 4 11 14
	i. Z পারমাণবিক আকার সবচেয়ে বড়			নিচের কোনটি সঠিব		77 1144141	
	ii. X এর আয়নিকরণ শক্তি Y থেকে বেশি			(1) 10 11 (1) 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10		જી i હ iii	
	iii. Y এর অধাতব ধর্ম সবচেয়ে বেশি	10		n ii s iii		® i, ii s iii	
	নিচের কোনটি সঠিক?			ক্ত II ও III নিচের উদ্দীপকের ত		•	. श्रीच रुवर्ग ए
	® i e ii ® i e iii	100	u	<u>। । । । । । । । । । । । । । । । । । । </u>		० ७० गर या म	। ७७५ गाउः
	10 ii 13 iii 15 iii 16 iii 17 ii 18 iii			-	Be X		
	নিচের উদ্দীপকের আলোকে ৬১ ও ৬২ নং প্রশ্নের উত্তর দাও:			-	Y		
	11X			(এখানে X, Y প্র		প্রচলিত কোনো	মৌলের প্রতীক নয়।)

বুসামূল ৪র্থ অধ্যাম

পর্যায় সার্গি

Prepared by: SAJJAD HOSSAIN

	(V) ->			İ		- D. D	
৬৭.	'X' মৌলটি কোন পর্যা	-			iii. আয়নিকরণ শক্তির ক্রা নিচের কোনটি সঠিক?	N: K>P	
	® ৬ষ্ঠ	থ্য শে				@ · - ···	
	19 84	থী ৩য়			⊕ i ઙ ii	® i ઙ iii	
৬৮.	উল্লিখিত মৌলগুলোর -	_			ூ ii ७ iii	િ છે i, ii હ	
	i. সর্বশেষ স্তরে ২টি ই	•			বিভিন্ন গ্রুপে উপ		
		উপর থেকে নিচেহ্রাস পা	য়	ዓ ৫.	ক্ষার ধাতুসমূহের বহিঃস্থ ই		য়টি? [চ. বো. ২১]
	iii. একই রকম বিক্রিয়	পদর্শন করে			1	② 2	
	নিচের কোনটি সঠিক?	Section of the last of the las			1 3 5 5	9 4	_
	🗇 i હ ii	જી i હ iii		৭৬.	নিচের কোন মৌলটি ক্ষার		[সি. বো. ১৭]
	જી ii હ iii	® i, ii હ iii			• Mg	® Rb	
	নিচের উদ্দীপকের আলে	াকে ৬৯ ও ৭০ নং প্রশ্নের	উত্তর দাও:		1 Ca	® Ra	
Ī	₁₅ M	16 O 17	R	99.	কোনটি মৃৎক্ষার ধাতু?	100	[রা. বো. ২৪]
	[এখানে M, Q, R প্রর্থ	চীক অর্থে ব্যবহৃত।]	[রা. বো. ২১]	By A	Ar	③ Kr	
৬৯.		ক্ষপথে ইলেকট্রন সংখ্যা	কত?	77	① Sr	® Fr	D. 702
	4	® 5		9४.	কোনটি মৃৎক্ষার ধাতু?		[য. বো. ২৪]
	9 8	© 15			® Na	③ K	
90.	উদ্দীপকের মৌলগুলোর				¹ Ca	® Zn	V 1/4 MV
# 7	i. R পারমাণবিক আকা			৭৯.	কোনটি মুদ্রা ধাতু?		[চ. বো. ২৪]
	ii. M এর ইলেকট্রন অ				⊕ Cr	Te	17 , 17
	iii. R এর আয়নিকরণ				1 Cu	® Zn	
	নিচের কোনটি সঠিক?	110 Q -16 1 11 6 11 1		ro.	কোনটি মুদ্রা ধাতু?		[ব. বো. ২৪]
	⊕ i ଓ ii	જી i હ iii			ூ লেড	খ্য টিন	
	n ii s iii	જી i, ii હ iii		1	গ্ৰী গোল্ড	থ্য জিংক	1 1
Ы			मेंकर प्रकार	٣٥.	নিচের কোনটি হ্যালোজেন	গ্রুপের মৌল?	[ব. বো. ২১; ম. বো. ২১]
		কৈ ৭১ ও ৭২ নং প্রশ্নের		ID.	⊕ Ag		
i II	A Si	Q	Z Cl	100	① Ar	<a>The state of the state of th	
37/11	[এখানে এসব প্রতীকী আ	થ ા	[কু. বো. ২০]	৮২.	কোনটি লবণ উৎপাদনকারী	1?	[ম. বো. ২৩]
۹۵.	Z মৌলের ভরসংখ্যা -					® Si	
	16	3 1			① P	® F	
W	9 32	3 40		৮৩.	কোনটি নিস্ত্রিয় ধাতু?		[রা. বো. ১৫]
٩২.	উদ্দীপকের মৌলগুলোর				• Na	② Cu	0 1
		াণ শক্তি Q অপেক্ষা বেশি			① Sn	<a> Au	
	7)	লর যোজনী ইলেকট্রন বের্নি	*1	٣8.	নিচের কোনটি d মৌল?		[কু. বো. ২১]
	iii. R অপেক্ষা Q এর	তড়িৎ ঋণাত্মকতা কম			⊕ K	Talent Ca	
	নিচের কোনটি সঠিক?				① Ti	® Kr	
	⊕ i ઙ ii	® i હ iii		b .	অবস্থান্তর মৌল কোনটি?		[য. বো. ২৩. ১৭; কু. বো. ২১]
	🗇 ii હ iii	® i, ii હ iii		17	• Fe	Table 2	/ /107
	নিচের উদ্দীপকের আলে	াকে ৭৩ ও ৭৪ নং প্রশ্নের	উত্তর দাও:		① Sc	® K	/ 109
	মৌল	পর্যায়	গ্রুপ		একই গ্রুপের মৌলং	লো দারা গঠিত ে	যীগের বিক্রিয়া
	P	3	2	৮৬.	চুনের পানিতে CO2 গ্য	াস চালনা করলে	কোনটির সাদা অধঃক্ষেপ
	Q	2	17		পড়ে?	1	[রা. বো. ২১]
	R	4	2		⊕ Ca(OH)₂	CaO	
	[এখানে P, Q ও R	প্রচলিত কোন মৌলের প্রর্ <u>ড</u>	চীক নয়]		^⑤ CaCO ₃	® Ca(HO	$(CO_3)_2$
			[ব. বো. ২৩]				
৭৩.	Q ও R দ্বারা গঠিত যে	ীগটি কোন দ্রাবকে দ্রবীভূ ^ত	হ য়?				
	ক্রিকাসিন	থ্য পেট্রোল	-				
	গ্ৰী পানি	 ত্তী কার্বন টেট্রাব্রে 	গরাইড				
٩8.	উদ্দীপকের R, Q, R						
-	i. তড়িৎ ঋণাত্মকতা ক্র						
	ii. পারমাণবিক আকারে	-					
				I			

www.schoolmathematics.com.bd

বুসামূল ৪র্থ অধ্যাম

পর্যায় সারণি

Prepared by: SAJJAD HOSSAIN

উত্তরপত্র

>	ক	২৬	গ	৫১	খ	৭৬	খ
২	খ	২৭	ঘ	৫২	খ	99	গ
•	ক	২৮	গ	৫৩	শ	96	গ
8	খ	২৯	গ	8	গ	৭৯	গ
Č	গ	७ ०	ক	৫৫	খ	৮০	গ
৬	ঘ	७५	ঘ	৫৬	গ	6.4	ঘ
٩	ক	৩২	খ	७१	খ	৮২	ঘ
৮	খ	90	গ	৫৮	গ	৮৩	ঘ
৯	f o	98	খ	රි	গ	₽8	গ
20	শ	७७	খ	৬০	ঘ	৮ ৫	ক
22	গ	9	ঘ	ઝ	ਯ	১৬	গ
52	গ	৩৭	গ	<i>y</i> 3	গ		
20	ਯ	প্ত	Þ	9	খ		-
\$8	গ	જ 9	ক	න න	₩		
26	গ	80	খ	৬	৵	92	
১৬	ক	85	খ	৬৬	ঘ		
59	ঘ	8২	গ	৬৭	ঘ		
\$ b	ক	80	খ	৬৮	খ		Ť
১৯	গ	88	খ	ঠ	৵		Á
২০	গ	8&	ঘ	90	ঘ		
২১	খ	৪৬	গ	95	গ		
২২	খ	89	ক	৭২	গ		
২৩	ক	88	ঘ	90	গ		IJ
২৪	ক	৪৯	ক	98	ক		
২৫	গ	৫০	ঘ	96	ক		