

പാദ വാർഷിക പരീക്ഷ --ഉത്തരസൂചിക

രസതന്ത്രം --9

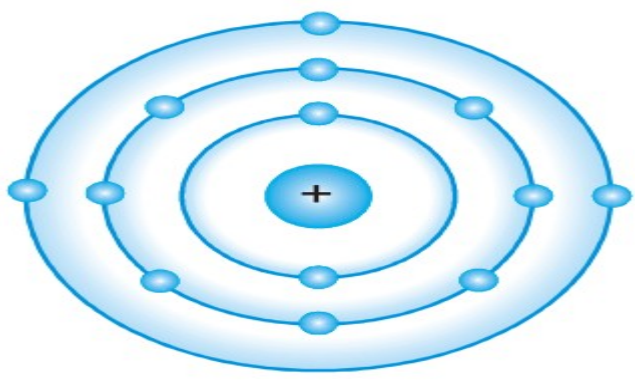
marks

1	8	1		
2	ആറ്റം	1		
3	ജെയിംസ് ചാഡ്വിക്	1		
4	$\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + 1e^-$	1		
5	അലസവാതകങ്ങൾ	1		
6	8P^{17} , 8P^{16} a)ഒരേ അറ്റോമിക നമ്പറും വ്യത്യസ്ത മാസ് നമ്പറും ആയതിനാൽ .	1		
	b)22	1		
7	a) CO_2 , H_2O	1		
	b)9	1		
8	a) BaCl_2	1		
	b)2	1		
9	a)ബാഹ്യതമ ഷെല്ലിൽ 8 ഇലക്ട്രോൺ ആയതിനാൽ	1		
	b)Q	1		
10	a)അയോണികം	1		
	b)സഹസംയോജകം	1		
11	a)1&3	2		
	b) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$	1		
12	a)	2		
	$\text{H}\cdot + \cdot\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}\text{:} \longrightarrow \text{H} \text{ : } \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}\text{:}$			
b	ഹൈഡ്രജൻ ക്ലോറൈഡിൽ ഹൈഡ്രജന്റെ ഭാഗത്തു ഭാഗിക പോസിറ്റീവ് ചാർജ്ജും ക്ലോറിന്റെ ഭാഗത്ത് ഭാഗിക നെഗറ്റീവ് ചാർജ്ജും ഉണ്ടാവുന്നതിനാൽ	1		
13	A	B	C	3
	ഇലക്ട്രോൺ	-ve ചാർജ്ജ്	രാസപ്രവർത്തനങ്ങളിൽ ഏർപ്പെടുന്നു	
	പ്രോട്ടോൺ	+ve ചാർജ്ജ്	ഇതിന്റെ സാന്നിധ്യം ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ്ജിന്	

		കരണമാകുന്നു	
ന്യൂട്രോൺ	ചാർജ്ജില്ല	പ്രോട്ടീയത്തിൽ കാണപ്പെടുന്നില്ല	

14	a) ഹംഫ്രീ ഡേവി	1
	b) റൂഥർ ഫോർഡ്	1
	c) ഫാരഡെ	1

15	ഉപയോഗം	ഐസോടോപ്പ്	3
	ആണവ നിലയങ്ങളിൽ ഇന്ധനമായി ഉപയോഗിക്കുന്നു	യൂറേനിയം -235	
	ഫോസ്ഫിലുകളുടെ കാലപ്പഴക്കം നിർണ്ണയിക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു	കാർബൺ -14	
	വൈദ്യ ശാസ്ത്ര രംഗത്ത് ഉപയോഗിക്കുന്നു	കോബാൾട്ട് -60	

16	a) 27 b)		1
	c		M

17	a) 17	1
	b) 18	1
	c) 1	1
	d) 2, 8, 8	1

18	a) ത്രിബന്ധനം	1
	b) 2	1



19	a) x=2,8 y=2,8	1
	b) Mg	1
	c) അയോണികം	1
	d) ജലത്തിൽ ലയിക്കുന്നു .	1

20	a)2,8,1	1
	b)23	1
	c)ഇലക്ട്രോണിനെ വിട്ടുകൊടുത്ത്	1
	d)Na ₂ O	1