

Silent Bells

ഫസ്റ്റ് ബെൽ - അനുബന്ധ പഠനസഹായകസാമഗ്രി

STD: 10

Subject: Chemistry

Worksheet: Online class 13

Date: 04-08-2020

Chapter: ക്രിയാശീല ശ്രേണിയും വൈദ്യുത രസതന്ത്രവും



SCAN THE QR CODE

CLICK HERE



പിരിയോഡിക് ടേബിൾ
ആവർത്തനപ്പട്ടിക

<p>സ്വചനങ്ങൾ</p> <ul style="list-style-type: none"> വാതകങ്ങൾ ദ്രാവകങ്ങൾ കൃത്രിമ മൂലകങ്ങൾ 																<p>അജ്ഞാത നമ്പർ ലാതികൾ</p> <p>ഇംഗ്ലീഷ് ഭാഷയിലെ പേര് (ലാറ്റിൻ / ഗ്രീക്ക് ഭാഷയിലെ പേര്)</p>															
1 H Hydrogen																	2 He Helium														
3 Li Lithium	4 Be Beryllium																	5 B Boron	6 C Carbon	7 N Nitrogen	8 O Oxygen	9 F Fluorine	10 Ne Neon								
11 Na Sodium (Natrium)	12 Mg Magnesium																	13 Al Aluminium	14 Si Silicon	15 P Phosphorus	16 S Sulphur	17 Cl Chlorine	18 Ar Argon								
19 K Potassium	20 Ca Calcium	21 Sc Scandium	22 Ti Titanium	23 V Vanadium	24 Cr Chromium	25 Mn Manganese	26 Fe Iron (Ferrum)	27 Co Cobalt	28 Ni Nickel	29 Cu Copper (Cuprum)	30 Zn Zinc	31 Ga Gallium	32 Ge Germanium	33 As Arsenic	34 Se Selenium	35 Br Bromine	36 Kr Krypton														
37 Rb Rubidium	38 Sr Strontium	39 Y Yttrium	40 Zr Zirconium	41 Nb Niobium	42 Mo Molybdenum	43 Tc Technetium	44 Ru Ruthenium	45 Rh Rhodium	46 Pd Palladium	47 Ag Silver (Argentum)	48 Cd Cadmium	49 In Indium	50 Sn Tin (Stannum)	51 Sb Antimony (Stibium)	52 Te Tellurium	53 I Iodine	54 Xe Xenon														
55 Cs Caesium	56 Ba Barium	57-71 La-Lu Lanthanum	72 Hf Hafnium	73 Ta Tantalum	74 W Tungsten (Wolfram)	75 Re Rhenium	76 Os Osmium	77 Ir Iridium	78 Pt Platinum	79 Au Gold (Aurum)	80 Hg Mercury (Hydrargyrum)	81 Tl Thallium	82 Pb Lead (Plumbum)	83 Bi Bismuth	84 Po Polonium	85 At Astatine	86 Rn Radon														
87 Fr Francium	88 Ra Radium	89 Ac-Lr Actinium	104 Rf Rutherfordium	105 Db Dubnium	106 Sg Seaborgium	107 Bh Bohrium	108 Hs Hassium	109 Mt Meitnerium	110 Ds Darmstadtium	111 Rg Roentgenium	112 Cn Copernicium	113 Nh Nihonium	114 Fl Flerovium	115 Mc Moscovium	116 Lv Livermorium	117 Ts Tennessine	118 Og Oganesson														
57 La Lanthanum	58 Ce Cerium	59 Pr Praseodymium	60 Nd Neodymium	61 Pm Promethium	62 Sm Samarium	63 Eu Europium	64 Gd Gadolinium	65 Tb Terbium	66 Dy Dysprosium	67 Ho Holmium	68 Er Erbium	69 Tm Thulium	70 Yb Ytterbium	71 Lu Lutetium																	
89 Ac Actinium	90 Th Thorium	91 Pa Protactinium	92 U Uranium	93 Np Neptunium	94 Pu Plutonium	95 Am Americium	96 Cm Curium	97 Bk Berkelium	98 Cf Californium	99 Es Einsteinium	100 Fm Fermium	101 Md Mendelevium	102 No Nobelium	103 Lr Lawrencium																	

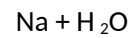
1. പിരിയോഡിക് ടേബിൾ വിശകലനം ചെയ്ത് നിങ്ങൾക്ക് പരിചിതമായ ലോഹങ്ങളും അലോഹങ്ങളും ഉപലോഹങ്ങളും പട്ടികപ്പെടുത്തുന്നു.

ലോഹങ്ങൾ	അലോഹങ്ങൾ	ഉപലോഹങ്ങൾ

2. Mg, Cu, Na എന്നീ ലോഹങ്ങൾ തണുത്ത ജലവുമായും ചൂടുള്ള ജലവുമായുള്ള പ്രവർത്തനത്തിന്റെ നിരീക്ഷണം രേഖപ്പെടുത്തുക.

ലോഹം	തണുത്ത ജലം	ചൂടുള്ള ജലം
സോഡിയം		
മഗ്നീഷ്യം		
കോപ്പർ		

3. പിങ്ക് നിറം രൂപപ്പെടാൻ കാരണമായ ലായനിയുടെ സ്വഭാവം എന്ത്? പ്രവർത്തന ഫലമായി ഉണ്ടായ വാതകം ഏത്? സമീകരിച്ച സമവാക്യം എഴുതുക.



4. Mg, Cu, Na എന്നീ ലോഹങ്ങളെ അവയുടെ പ്രവർത്തന ശേഷിയുടെ അവരോഹണ ക്രമത്തിൽ എഴുതുക.