

Welcome

আফছার উদ্দিন

ইন্সট্রাক্টর ( রসায়ন)

কচুয়া সরকারি টেকনিক্যাল স্কুল ও কলেজ, চাঁদপুর।

০১৬২৫৬৬২৫৯৭

## আজকের শিখনফলঃ

- ১। পর্যায় সারণি কী?
- ২। পর্যায় সারণির পটভূমি?
- ৩। বিভিন্ন পর্যায় সূত্র।
- ৪। পর্যায় সারণির গুরুত্ব।

# পর্যায় সারণি কী?

পর্যায় সারণী, যা মৌলসমূহের পর্যায় সারণী নামেও পরিচিত, যেখানে রাসায়নিক মৌলসমূহকে সারি ("পর্যায়") এবং স্তম্ভ ("গ্রুপ") আকারে সাজানো হয়েছে। এটি রসায়নের একটি সংগঠিত প্রতীক এবং এটি পদার্থবিজ্ঞান ও অন্যান্য বিজ্ঞানে ব্যাপকভাবে ব্যবহৃত হয়।

# পর্যায় সারণি

H																			He
Li	Be											B	C	N	O	F		Ne	
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl		Ar	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br		Kr	
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I		Xe	
Cs	Ba		Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At		Rn	
Fr	Ra		Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts		Og	
			La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu		
			Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr		

# পর্যায় সারণির পটভূমি?

- ১৮৬৯ সালে রাশিয়ান রসায়নবিদ দিমিত্রি মেন্ডেলিভ যে পর্যায় সারণীটি প্রণয়ন করেন তা সর্বপ্রথম সার্বজনীনভাবে গৃহীত হয়।
- ১৯ শতকের শেষের দিকে পর্যায় সারণীকে মৌলিক আবিষ্কার হিসেবে স্বীকৃতি দেওয়া হয়। ২০ শতকের শুরুতে এটি ব্যাখ্যা করা হয়,

# বিভিন্ন পর্যায় সূত্র।

- ২য় মৌলের পারমাণবিক ভর ১ম ও ৩য় মৌলের পারমাণবিক ভরের অর্ধেক বা গড়ের সমান অথবা কাছাকাছি। একে ডোবেরেইনারের ত্রয়ীসূত্র বলে।
- বিজ্ঞানী জন নিউল্যান্ড ১৮৬৪ সালে তখন পর্যন্ত আবিষ্কৃত মৌলগুলোকে তাদের ভর অনুসারে সাজিয়ে মৌলগুলোর প্রতি অষ্টম মৌলসমূহের ভৌত ও রাসায়নিক ধর্মের মধ্যে মিল পান।

# পর্যায় সারণির গুরুত্ব।

- রসায়ন পাঠ সহজীকরণ
- নতুন মৌলের আবিষ্কার
- গবেষণা ক্ষেত্রে

# আগামী ক্লাসে আলোচনা

- বিভিন্ন পর্যায়ভিত্তিক ধর্ম।



*Thank  
you!*