

১.

গ্রুপ ►	14	15	16	17
পর্যায় ▼				
২য়	A	B	M	X
৩য়				Y

ক) হাইড্রোজেন বন্ধন কি?

খ) সকল অবস্থান্তর মৌল কি d ব্লক মৌল - ব্যাখ্যা কর।

গ) উদ্দীপকের X ও Y এর মধ্যে কার ইলেকট্রন আসক্তি বেশি এবং কেন? ব্যাখ্যা কর।

ঘ) উদ্দীপকের A, B ও M এর হাইড্রাইড যৌগের বন্ধন কোনের মান ভিন্নতা দেখা যায় কেন - বিশ্লেষণ কর।

২. $X = [Ar](n-1)d^6ns^2$ এখানে X একটি প্রতীকী মৌল এবং $n = 4$

উদ্দীপকের এর X^{3+} ক্লোরাইড যৌগ ও X^{2+} এর ক্লোরাইড যৌগের মধ্যে কার গলনাংক বেশি ব্যাখ্যা কর।

৩.

মৌল	ইলেকট্রন বিন্যাস ($n=2$)
A	$ns^2 np^2$
X	$ns^2 np^4$
Y	$(n-1)s^1$

গ. AY_4 এর সংকরনের বিবরণ দাও।

ঘ. Y_2X তরল কিন্তু AX_2 গ্যাসীয় কেন?