

# লাইসিয়াম প্রাইভেট প্রোগ্রাম(LPP)

শ্রেণি: ৮ম

পরীক্ষা: বিজ্ঞান

পূর্ণমান: ৩২

সময়: ৫৫ মিনিট

তারিখ: ৩০-০৩-২০২১ ইং

## সৃজনশীল প্রশ্ন:

১।

মৌল	X	Y	Z
পারমাণবিক সংখ্যা	১৮	১১	৯

ক) পরমাণু কাকে বলে?

খ) Al এর পারমাণবিক সংখ্যা ১৩ ব্যাখ্যা কর?

গ) X মৌলের ইলেক্ট্রন বিন্যাসের চিত্রের মাধ্যমে দেখাও।

ঘ) Y ও Z মৌলের যৌগ গঠনে সক্ষমতা বিশ্লেষণ কর।

২। কোনো মৌলের ভর সংখ্যা ৩৫.৫ এবং নিউট্রন সংখ্যা ১৮.৫

ক) এটম কি?

খ) আইসোটোপ কি উদাহরণ সহ ব্যাখ্যা কর?

গ) উক্ত মৌলের পারমাণবিক সংখ্যা নির্ণয় করে দেখাও।

ঘ) উক্ত মৌল ও এর পূর্ববর্তী মৌলের ইলেক্ট্রন বিন্যাস চিত্রের মাধ্যমে বিশ্লেষণ কর।

## বহুনির্বাচনী প্রশ্ন:

১। কে প্রথম পদার্থের ক্ষুদ্রতম কণা সম্পর্কে ধারণা দেন?

ক) অ্যারিস্টটল

খ) ডাল্টন

গ) অয়াভোগেড্রো

ঘ) ডেমোক্রিটাস

২। দুটি আইসোটোপের ---

i) প্রোটন সংখ্যা ভিন্ন

ii) ভর সংখ্যা ভিন্ন

iii) নিউট্রন সংখ্যা ভিন্ন

ক) i ও ii

খ) ii ও iii

গ) i ও iii

ঘ) i, ii ও iii

৩। নীচের কোনটি ইলেক্ট্রন বিন্যাসের সূত্র?

ক)  $n^2$  খ)  $2n$  গ)  $4n^2$  ঘ)  $2n^2$

৪। পরমাণুর ক্ষুদ্রতম কণা কয়টি?

ক) ২ টি খ) ৪ টি গ) ৩ টি ঘ) কোনোটিই নয়

৫। Si এর পারমাণবিক সংখ্যা কত?

ক) ১৩

খ) ১৬

গ) ১৮

ঘ) ১৪

৬। নিউক্লিয়াসে কি কি বিদ্যমান?

ক) শুধু প্রোটন

খ) প্রোটন ও নিউট্রন

গ) শুধু ইলেক্ট্রন

ঘ) নিউট্রন ও প্রোটন

৭। নীচের কোনটি পরস্পরের আইসোটোপ?

ক) প্রোটিয়াম ও সোডিয়াম

খ) সোডিয়াম ও সিলিকন

গ) ডিউটেরিয়াম ও ট্রিটিয়াম

ঘ) কোনোটিই নয়

৮। আইসোটোপ ব্যবহার করা হয়---

i) চিকিৎসাক্ষেত্রে

ii) কৃষিকাজে

iii) খাদ্যদ্রব্য সংরক্ষণে

ক) i ও ii

খ) ii ও iii

গ) i ও iii

ঘ) i, ii ও iii

৯। S এর ইলেক্ট্রন বিন্যাসে সর্বশেষ কক্ষপথে কয়টি ইলেক্ট্রন থাকে?

ক) ৪

খ) ৫

গ) ৬

ঘ) ৭

নীচের উদ্দীপক পড়ে ১০, ১১ ও ১২ নং প্রশ্নের উত্তর দাও

কোনো মৌলের পরমাণুতে ১৫ টা প্রোটন ও ১৪ টা নিউট্রন আছে।

১০। পরমাণুটির ভর সংখ্যা কত?

ক) ১

খ) ১৪

গ) ১৫

ঘ) ২৯

১১। মৌলটির নাম কি?

ক) Al

খ) S

গ) P

ঘ) Si

১২। উক্ত মৌল ও Na পরস্পরের আইসোটোপ কি না?

ক) আইসোটোপ

খ) আইসোটোপ নয়

গ) হতে পারে

ঘ) কোনোটিই নয়