

আজ "ভৌত বিজ্ঞান - রসায়ন বিভাগ,পর্ব - প্রথম " থেকে 50 টি প্রশ্ন ও উত্তর নিয়ে আলোচনা করা হল –

- 1) বিশ্বের মধ্যে সবচেয়ে সাধারণ মৌল কোনটি ?
* Answer :- হাইড্রোজেন ।
- 2) বিশ্বে সবথেকে বিরল মৌল উপাদান কোনটি ?
* Answer :- রেডন।
- 3) প্রকৃতিতে পাওয়া যায় এমন সবথেকে হাল্কা মৌল কোনটি ?
* Answer :- হাইড্রোজেন ।
- 4) প্রকৃতিতে পাওয়া যায় এমন সবথেকে জটিল মৌল কোনটি ?
* Answer :- ইউরেনিয়াম ।
- 5) বিশ্বে কোন গ্যাসকে ভারী গ্যাস বলা হয় ?
* Answer :- রেডন কে ।
- 6) পৃথিবীতে সবচেয়ে হাল্কা গ্যাসের নাম কী ?
* Answer :- হাইড্রোজেন।
- 7) সাধারনত অবস্থায় তরল থাকে এমন অধাতু পদার্থের নাম কী ?
* Answer :- ব্রোমিন ।
- 8) প্রেসার কুকার তৈরী করতে কোন ধাতু ব্যবহৃত হয় ?
* Answer :- ম্যাগনালিয়াম।
- 9) গ্রীন ভিক্ট্রিওয়েলের রাসায়নিক নাম কী ?
* Answer :- আয়রন সালফেট বা ফেরাস সালফেট ।
- 10) ভিটামিন সি (C) তে কোন অ্যাসিড পাওয়া যায় ?
* Answer :- অ্যাসকরবিক অ্যাসিড।
- 11) অল্প অজ্ঞান করার জন্য কোন গ্যাস ব্যবহার করা হয় ?
* Answer :- লাফিং গ্যাস ।
- 12) একটি তরল ধাতুর নাম কী ?
* Answer :- পারদ ।
- 13) কোন পদার্থটি একটি নির্দিষ্ট আকারে পাওয়া যায় না ?
* Answer :- নেপচুনিয়াম।

14) সবচেয়ে নমনীয়(নরম) ধাতু কোনটি ?

* Answer :- সোনা ।

15) পৃথিবীর সবচেয়ে ভারী ধাতু করে কোনটি ?

* Answer - ইউরেনিয়াম ।

16) সবচেয়ে হালকা বিশুদ্ধ ধাতু কোনটি ?

* Answer :- লিথিয়াম।

17) আমাদের পৃথিবীতে কোন ধাতু সবচেয়ে বেশি বিক্রিয়াশীল ?

* Answer :- ক্ষার ধাতু, যেমন-লিথিয়াম, সোডিয়াম প্রভৃতি ।

18) পৃথিবীর সবচেয়ে কঠিন পদার্থের নাম কী ?

* Answer :- হীরা ।

19) হীরা কী দ্বারা গঠিত এবং কী জাতীয় পদার্থ ?

* Answer :- কার্বন দ্বারা গঠিত এবং অধাতু পদার্থ ।

20) পৃথিবীতে সবচেয়ে মূল্যবান ধাতু কোনটি ?

* Answer :- A) ক্যালিফোর্নিয়াম, B) প্লাটিনাম ।

21) পৃথিবীর সবচেয়ে কঠিন ধাতুর নাম কি?

* Answer :- টাংস্টেন ।

22) বিশ্বের একটি উজ্জ্বল অ-ধাতু নাম কী ?

* Answer :- আয়োডিন।

23) একটি ধাতুকল্পের নাম কী ?

* Answer :- আর্সেনিক ।

24)) মার্শ গ্যাসের প্রধান উপাদান কী?

* Answer :- মিথেন ।

25) লোহায় মরিচা পরলে কী তৈরী হয় ?

* Answer :- ফেরিক অক্সাইড ।

26) বৈদ্যুতিক বাত্মে কোন গ্যাস ব্যবহার করা হয় ?

* Answer :- নাইট্রোজেন গ্যাস ।

27) ধাতু সাধারণত কোন ধর্মের হয় ?

* Answer :- ক্ষারীয় ধর্মের।

28) কয়েকটি তেজস্ক্রিয় মৌলের নাম কী কী ?

* Answer :- রেডন, রেডিয়াম, ইউরেনিয়াম প্রভৃতি ।

29) রাতের অন্ধকারে কোন মৌলটি উজ্জ্বল ভাবে জ্বলে ওঠে ?

* Answer :- রেডিয়াম।

30) ক্যান্সার চিকিৎসা কোন মৌলটি ব্যবহার করা হয় ?

* Answer :- তেজস্ক্রিয় কোবাল্ট ।

31) মুদ্রা অর্থাৎ কয়েন তৈরী করতে কোন ধাতুর ব্যবহার করা হয় ?

* Answer :- তামা (Cu)।

32) কে হাইড্রোজেন "দুষ্টি মৌল" বলেছেন ?

* Answer :- মেন্ডেলিভ ।

33) আধুনিক পর্যায় সারণি কে কবে প্রস্তুত করেন ?

* Answer :- বিজ্ঞানী বোর 1926 খ্রিষ্টাব্দে।

34) পর্যায় সারণিতে কয়টি পর্যায় ও কয়টি শ্রেণি আছে ?

* Answer :- 7 টি পর্যায় এবং 18 টি শ্রেণি আছে ।

35) হ্যালোজেন মৌল কাদের বলা হয় ?

* Answer :- ফ্লোরিন, ক্লোরিন, ব্রোমিন, আয়োডিন ও অ্যাস্টাটিন - এই পাঁচটি মৌলকে হ্যালোজেন মৌল বলা হয়।

36) সন্ধিগত মৌল কাকে বলে ?

* Answer :- একাধিক যোগ্যতা যুক্ত মৌল গুলিকে সন্ধিগত মৌল বলা হয় । যেমন - পঞ্চম পর্যায়ের মৌল।

37) কাকে সুপার হ্যালোজেন মৌল বলা হয় ?

* Answer :- ফ্লোরিন কে ।

38) নোবেল গ্যাস কাদের বলা হয় ?

* Answer :- হিলিয়াম, নিয়ন, আর্গন, ক্রিপটন, জেনন প্রভৃতি গ্যাসকে নোবেল গ্যাস বলা হয় ।

39) দ্বৈত সূত্র কোন গ্যাসের ক্ষেত্র বিন্যাস লাভ করে ?

* Answer :- হিলিয়াম ।

40) অষ্টক সূত্র কোন গ্যাসের ক্ষেত্র বিন্যাস লাভ করে ?

* Answer :- নোবেল গ্যাস বা নিষ্ক্রিয় গ্যাস ।

41) আধুনিক অণুর গঠন মডেল কে প্রকাশ করেন ?

* Answer :- জি এন লুইস (G.N. Lewis) ।

42) অণুর গঠন কী ভাবে প্রকাশ করা হয় ?

* Answer :- ইলেকট্রন গুলিকে Dot বিন্দু ও Cross চিহ্ন দ্বারা এবং মৌলের চিহ্নের দ্বারা

নিউক্লিয়াসকে।

43) হাইড্রোজেন (H₂) অণুর গঠন কী ভাবে প্রকাশ করা হয় ?

* Answer :- দুটি H - পরমাণুর প্রত্যেকটি 1 করে ইলেকট্রন দ্বারা গঠিত হয়ে 1 জোড়া ইলেকট্রন গঠন করে।

44) ইউরেনিয়ামের প্রোটন, ইলেকট্রন ও নিউট্রন সংখ্যা কত ?

* Answer :- প্রোটন সংখ্যা - 92টি, ইলেকট্রন সংখ্যা - 92 টি এবং নিউট্রন সংখ্যা - 146 টি।

45) অক্সিজেনের পারমাণবিক সংখ্যা কত ?

* Answer :- 8।

46) অক্সিজেনের যোজ্যতা কত ?

* Answer :- 2।

47) অক্সিজেনের আপেক্ষিক পারমাণবিক ভর কত ?

* Answer :- 15.999।

48) ভর হিসেবে জলে হাইড্রোজেন ও অক্সিজেনের অনুপাত কত ?

* Answer :- 1:8।

49) নাইট্রোজেনের পারমাণবিক সংখ্যা কত ?

* Answer :- 7।

50) হাইড্রোজেনের আপেক্ষিক পারমাণবিক ভর কত ?

* Answer :- 1.008।

Cont....

আজ কয়েকটি বাছাই করে কিছু প্রশ্ন ও উত্তর নিয়ে আলোচনা করা হয়েছে। পরবর্তী সময়ে আরো বিস্তারিত আলোচনা করা হবে।

প্রশ্ন ও উত্তর গুলি কেমন হয়েছে তা কमेंটে বা মেল করে জানাবেন। এই প্রকার আরো অনেক প্রশ্ন ও উত্তর পাওয়ার জন্য ওয়েবসাইটে ভিজিট করুন।

Thank you, Visit Again