বিভিন্ন পদার্থের গলনাঙ্ক ও স্ফুটনাঙ্ক তালিকা - পরীক্ষার জন্য গুরুত্বপূর্ণ তথ্যাবলী || Melting And Boiling Point List

Melting And Boiling Point List: প্রতিযোগিতামূলক পরীক্ষার প্রস্তুতির জন্য ভৌত বিজ্ঞানের প্রতিটি অধ্যায়ই অত্যন্ত গুরুত্বপূর্ণ। এর মধ্যে একটি উল্লেখযোগ্য বিষয় হলো পদার্থের ভৌত ধর্ম, বিশেষ করে গলনাঙ্ক এবং স্ফুটনাঙ্ক। নির্দিষ্ট চাপে যে তাপমাত্রায় কোনো কঠিন পদার্থ তরলে রূপান্তরিত হয়, তাকে তার গলনাঙ্ক **(Melting Point)** বলা হয়। একইভাবে, নির্দিষ্ট চাপে যে তাপমাত্রায় কোনো তরল পদার্থ গ্যাসীয় অবস্থায় রূপান্তরিত হয়, তাকে তার স্ফুটনাঙ্ক **(Boiling Point)** বলা হয়। এই দুটি ধর্ম প্রতিটি পদার্থের জন্য স্বতন্ত্র এবং পরীক্ষাতে প্রায়শই এই সম্পর্কিত প্রশ্ন আসতে দেখা যায়।

বিভিন্ন পদার্থের গলনাঙ্ক ও স্ফুটনাঙ্ক (Melting & Boiling Points)

পরীক্ষার প্রস্তুতির সুবিধার্থে, কিছু গুরুত্বপূর্ণ পদার্থের গলনাঙ্ক এবং স্ফুটনাঙ্কের একটি সুসংগঠিত তালিকা নিচে দেওয়া হলো। সমস্ত মান সেলসিয়াস (°C) এককে প্রকাশ করা হয়েছে।

পদার্থের নাম	গলনাঙ্ক (°C)	স্ফুটনাঙ্ক (°C)
ধাতু (Metals)		
লোহা (Iron)	১৫৩৮	২৮৬২
তামা (Copper)	১০৮৫	২৫৬২
সোনা (Gold)	১০৬৪	২৭০০
রুপা (Silver)	৯৬১.৮	২১৬২
অ্যালুমিনিয়াম (Aluminium)	৬৬০.৩	২৪৭০
দস্তা (Zinc)	৪২০	৯০৭
সীসা (Lead)	৩২৭	১৭৪০
টিন (Tin)	২৩১.৯	২৬০২
পারদ (Mercury)	-৩৮.৯	৩৫৬.৭
সোডিয়াম (Sodium)	৯৭.৭৯	৮৮২.৯
পটাসিয়াম (Potassium)	৬৩.৫	৭৬০
লিথিয়াম (Lithium)	১৮০.৫	১৩৪২
ম্যাগনেসিয়াম (Magnesium)	৬৫০	১০৯১
নিকেল (Nickel)	১৪৫৫	২৭৩০
কোবাল্ট (Cobalt)	১৪৯৫	২৮৭০
প্লাটিনাম (Platinum)	১৭৬৮	৩৮২৫
অধাতু ও মৌল (Non-Metals & Elements)		
হীরা (Diamond)	৩৫৫০	৪৮৩০
গ্রাফাইট (Graphite)	৩৬৭৫	৪০২৭
সিলিকন (Silicon)	১৪১০	৩২৬৫
সালফার (Sulphur)	১১২.৮	৪৪৪.৬
ফসফরাস (Phosphorus)	৪৪.১	২৮০.৫

pesha.in

আয়োডিন (Iodine)	১১৩.৭	১৮৪.৩
ব্রোমিন (Bromine)	-৭.২	৫৮.৮
গ্যাসীয় পদার্থ **(Gaseous Substances)**		
হাইড্রোজেন (Hydrogen)	-২৫৯.২	-২৫২.৯
অক্সিজেন (Oxygen)	-২১৮.৮	-১৮৩
নাইট্রোজেন (Nitrogen)	-২১০	-১৯৫.৮
হিলিয়াম (Helium)	-২৭২.২	-২৬৮.৯
ক্লোরিন (Chlorine)	-১০১.৫	-৩৪.০৪

পরীক্ষার জন্য কিছু গুরুত্বপূর্ণ তথ্য

- পারদ **(Mercury):** এটি একমাত্র ধাতু যা সাধারণ ঘরের তাপমাত্রায় তরল অবস্থায় থাকে। এর হিমাঙ্ক -৩৮.৯°C
- টাংস্টেন **(Tungsten):** সমস্ত ধাতুর মধ্যে টাংস্টেনের গলনাঙ্ক সর্বোচ্চ (৩৪২২°C) এই কারণে এটি বৈদ্যুতিক বাল্বের ফিলামেন্ট তৈরিতে ব্যবহৃত হয়।
- হিলিয়াম **(Helium):** সমস্ত মৌলের মধ্যে হিলিয়ামের স্ফুটনাঙ্ক সর্বনিম্ন (-২৬৮.৯°C)
- গ্রাফাইট **(Graphite):** এটি একটি অধাতু হলেও এর গলনাঙ্ক অত্যন্ত বেশি (৩৬৭৫°C)
- ব্রোমিন **(Bromine):** এটি একমাত্র অধাতু যা সাধারণ তাপমাত্রায় তরল অবস্থায় পাওয়া যায়।

আশা করি, এই তালিকাটি আপনার প্রস্তুতিতে সহায়ক হবে। নিয়মিত অনুশীলন এবং এই ধরনের তথ্য মনে রাখার মাধ্যমে আপনি পরীক্ষায় সহজেই ভালো ফল করতে পারবেন।

pesha.in