

☑ কয়েকটি সাধারণ পদার্থের রাসায়নিক নাম ও সংকেত

সাধারণ নাম	রাসায়নিক নাম	রাসায়নিক সংকেত
কস্টিক সোডা (Caustic Soda)	সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইড (Sodium Hydroxide)	NaOH
বেকিং পাউডার (Baking Powder)	সোডিয়াম বাইকার্বোনেট (Sodium Bicarbonate)	NaHCO ₃
কাপড় কাচা সাবান (Washing Powder)	সোডিয়াম কার্বোনেট (Sodium Carbonate)	Na ₂ CO ₃
টেবিল লবণ/ সাধারণ লবণ (Table Salt/ Common Salt)	সোডিয়াম ক্লোরাইড (Sodium Chloride)	NaCl
নীল ভিট্রিয়ল (Blue Vitriol)	কপার(II) সালফেট পেন্টাহাইড্রেট (Copper(II) Sulfate Pentahydrate)	CuSO ₄ ·5H ₂ O
অ্যামোনিয়াম বাইকার্বোনেট (Ammonium Bicarbonate)	অ্যামোনিয়াম হাইড্রোজেন কার্বোনেট (Ammonium Hydrogen Carbonate)	NH ₄ HCO ₃
ক্রিম অফ টার্টার (Cream of Tartar)	পটাসিয়াম হাইড্রোজেন টারটারে (Potassium Hydrogen Tartrate)	KHC ₄ H ₅ O ₆
ক্যালোমেল (Calomel)	মারকিউরাস ক্লোরাইড (Mercurous Chloride)	Hg ₂ Cl ₂
চুন (Lime)	ক্যালসিয়াম অক্সাইড (Calcium Oxide)	CaO
ভিট্রিয়লের তেল (Oil of Vitriol)	সালফিউরিক অ্যাসিড (Sulfuric Acid)	H ₂ SO ₄

সাধারণ নাম	রাসায়নিক নাম	রাসায়নিক সংকেত
হাইপো (Hypo)	সোডিয়াম থায়োসালফেট (Sodium Thiosulfate)	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
লাল সীসা (Red Lead)	লেড (II,IV) অক্সাইড (Lead(II,IV) Oxide)	Pb_3O_4
প্লাস্টার অফ প্যারিস (Plaster of Paris)	ক্যালসিয়াম সালফেট হেমিহাইড্রেট (Calcium Sulfate Hemihydrate)	$\text{CaSO}_4 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$
লবণের স্পিরিট (Spirit of Salt)	হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড (Hydrochloric Acid)	HCl
সীসার চিনি (Sugar of Lead)	লেড(II) অ্যাসিটেট (Lead(II) Acetate)	$\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
এপসম লবণ (Epsom Salt)	ম্যাগনেসিয়াম সালফেট (Magnesium Sulfate)	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
সবুজ ভিট্রিয়ল (Green Vitriol)	কপার(II) সালফেট (Copper(II) Sulfate)	CuSO_4
চক (Chalk)	ক্যালসিয়াম কার্বোনেট (Calcium Carbonate)	CaCO_3
গ্লোবার সল্ট (Glober Salt)	সোডিয়াম সালফেট (Sodium Sulfate)	Na_2SO_4
অ্যাকোয়া ফোর্টিস (Aqua Fortis)	নাইট্রিক অ্যাসিড (Nitric Acid)	HNO_3
অ্যালকোহল (Alcohol)	ইথানল (Ethanol)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
ভিনেগার (Vinegar)	অ্যাসিটিক অ্যাসিড (Acetic Acid)	CH_3COOH
সাদা সীসা (White Lead)	লেড(II) কার্বোনেট (Lead(II) Carbonate)	$2\text{PbCO}_3 \cdot \text{Pb}(\text{OH})_2$