

品名	物質名	形状	比重	発火点	融点	気化	自然発火	粉塵爆発	消火	溶ける	溶けない	燃焼	加水分解	反応	NG	
硫化リン	三硫化リン	黄・結晶	2.03	100°C	173°C		× (○金属粉)	×	砂 粉末 CO2 (不燃焼ガス)	トルエン ベンゼン	二硫化炭素	水	亜硫酸ガス 二酸化硫黄	(有毒燃焼性ガス) 硫化水素 リン酸	熱水⇒硫化水素	水 金属粉
	五硫化リン (五硫化ニリン)	淡黄・結晶	2.09		290°C					水				冷水⇒硫化水素		
	七硫化リン	淡黄・結晶	2.19		310°C					水				冷水・熱水⇒硫化水素		
赤リン	赤リン	赤褐・粉 毒性なし	2.1-2.2	260°C	600°C	400°C	△ (黄リン含⇒ 自然発火)	○	水、泡 砂	(黄リン：二硫化炭素)	水 二硫化炭素 (黄リン：水)	リン酸化物 五硫化ニリン		塩素酸Kと混合 ⇒発火しやすい アルカリとは反応しない		
硫黄 (引火性)	硫黄	黄・固体/粉	2.07	232-360°C	113°C	400°C	×	○	水 砂 (リン酸塩)	少量(エタノール ジエチルエーテル)	二硫化炭素	水	二酸化硫黄 亜硫酸ガス (青い炎)		同素体： 斜方硫黄、単斜硫黄、非品 形、ゴム状硫黄	
鉄粉 (還元剤)	鉄粉	灰白・粉	7.86	×	1535°C		○	○	砂 金属消火剤	酸⇒水素		水 アルカリ		酸素に反応 希塩酸⇒水素 酸⇒水素 塩酸⇒可燃性ガス	油のしみた 鉄粉	
金属粉	アルミニウム粉	銀白・粉	2.7	550-640°C	660°C		○	○	砂 金属消火剤	(両性元素) 酸、アルカリ (水酸化Na)	水	酸化アルミニウム		塩酸⇒塩化アルミニウム 希塩酸⇒水素 酸⇒水素	水分⇒水素 ガス ハロゲン 空気中水分	
	亜鉛粉(重金属)	灰青・粉	7.14		419°C						水	硫黄⇒硫化亜鉛 硫酸⇒水素	酸、アルカリに反応⇒水素			
マグネシウム	マグネシウム	銀白・金属	1.74	×	650°C		○	○	砂 金属消火剤			水			希塩酸⇒水素 水、酸⇒水素 窒素と高温で反応 熱水と反応	水分、酸 ハロゲン 二酸化窒素 空気中水分
引火性固体 (引火性)	固体アルコール ゴムのリ ラッカーパテ (有機物あり)			40°C未満					泡 CO2 ハロゲン 粉末					酸、アルカリに反応⇒水素 窒素と高温で直接反応⇒窒 素Mg		

可燃性の固体で水に溶けない

酸化剤との接触は避ける(第1類、第6類)

固体アルコール⇒メタノール、エタノールを凝固剤で固めたもの