

Fyrverkeri och miljöpåverkan

En faktasamling från Sveriges Fyrverkeribranschförbund

Fyrverkeri och miljö

Fyrverkerier har fascinerat och roat människor sedan 1200-talet. Ett stort fyrverkeri skapar feststämning och kan ge extra glans åt ett jubileum. Ett litet familjefyrverkeri markerar ett nytt år eller en familjehögtid, födelsedag eller någon annan viktig händelse. Samtidigt ifrågasätts och kritiserar fyrverkeri på grund av den påverkan som de kan tänkas ha på vår miljö. All mänsklig verksamhet påverkar miljön och en avvägning måste alltid göras mellan de positiva och negativa effekter som en verksamhet kan ha. Här har vi samlat lite fakta om de ämnen som kan ingå i fyrverkerier, vilken funktion de har och vilken påverkan de kan ha på miljön. Vår avsikt är att det ska bli lättare att väga positiva och negativa effekter mot varandra och att bidra till en sakligare diskussion i ämnet. Frågan är om verksamheten är acceptabel jämfört med miljökonsekvenser och annan mänsklig verksamhet. Här måste även mjuka värden, som tex livskvalité, gemensamma upplevelser, osv., tas med i kalkylen.

Missförstånd och illvilliga rykten.

Många journalister, opinionsbildare och webplatser missförstår oavsiktligt eller med avsikt de kemiska innehåll i fyrverkerier för att skapa opinion. Det kan bero på gamla uppgifter, ofullständigt efterforskning, eller felaktiga uppgifter från internet. De flesta kemikalier som används i fyrverkeritillverkning är inte giftiga. Några har retande effekt i någon grad och några är giftiga om de äts eller inandas.

Felaktigheter.

Ibland förekommer felaktiga artiklar/rapporter om att fyrverkerier skulle innehålla sådant som radioaktivt barium (strontium) och på så sätt bidra till radioaktivt nedfall. Radioaktiva isotoper har ingen som helst användning inom fyrverkerikonsten. Grundämnen som bly, rubidium, gallium och kadmium används inte heller och deras salter har liten om ens någon användning.

Giftlarm.

Rapporter/artiklar om att fyrverkerier innehåller gifter som arsenik, dioxiner, fosgen eller andra särskilt farliga gifter förekommer också. Sanningen är att sådana kemikalier inte används i dagen fyrverkeripjäser. Sådana rapporter är falska och kan enkelt avfärdas med stöd av vanliga kemikunskaper eller pyroteknisk litteratur, vilket inte hindrar att de i alla fall sprids och dyker upp på nytt, för att skapa negativ uppmärksamhet för fyrverkerier.

Miljöundersökningar

Undersökningar som gjorts, både i Sverige och i andra länder, har studerat mätbara utsläpp som kan härledas till fyrverkerier. I en studie som gjordes vid millennieskiftet i Stockholm, kunde en kraftig ökning av flera ämnen noteras vid och strax efter att en stor mängd fyrverkerier skjutits upp, men redan efter ett dygn var de allra flesta värden tillbaka på normala nivåer. En statlig utredning från 1999 konstaterade att användningen av fyrverkerier inte har någon signifikant påverkan på miljön med undantag av utsläppet av bly, som då bedömdes som ringa, men inte försumbart. Sedan utredningen gjordes har en stor del av det bly som då fanns i fyrverkeriartiklar ersatts med vismutoxid, som är betydligt skonsammare för miljön. Sammanfattningsvis kan sägas att de utsläpp som orsakas av dagens fyrverkerier är små men mätbara. De klingar av snabbt och utgör inte någon nämnvärd risk, vare sig för människors hälsa eller för miljön.

Ökad miljöhänsyn med nya produkter

För att åstadkomma önskvärda ljus- och ljudeffekter innehåller fyrverkerier ett antal olika kemiska ämnen, med vitt skilda egenskaper. Långt tillbaka i tiden har det funnits pyrotekniska recept som har innehållit arsenik, gul fosfor, kvicksilver och många andra ämnen med numera erkänt otrevliga egenskaper. Precis som inom alla andra områden sker inom fyrverkeribranschen en

kontinuerlig utveckling mot mindre farliga och mer miljöanpassade produkter, och de allra flesta ämnen som används i fyrverkeritillverkning idag är relativt harmlösa och har i de aktuella sammanhangen begränsad påverkan på miljön. Ibland förekommer uppgifter om att fyrverkerier skulle innehålla radioaktivt barium eller strontium, och på så sätt bidra till radioaktivt nedfall. Radioaktiva isotoper har ingen som helst användning inom fyrverkerikonsten och har aldrig haft det heller. Det kol som ingår i fyrverkerier utgörs av träkol, som är av förnyelsebar råvara och bidrar inte till växthuseffekten. Fyrverkerier kan därför sägas vara klimatneutrala.

Vad innehåller fyrverkerier?

Den viktigaste ingrediensen som ingår i fyrverkerierna är oftast svartkrut i ren form eller i blandning med andra ämnen. Svartkrut består av salpeter, träkol och svavel. Den vita rök som uppkommer vid avfyrning av fyrverkerier består till stor del av vattendimma. Den uppstår eftersom förbränningen av svartkrut genererar en stor mängd små fasta partiklar vilka bildar kondensationskärnor för den vattenånga som alltid finns i luften.

För att kunna skapa de färger som fyrverkerier avger, används olika metaller, ickemetaller och salter som vid förbränningen omvandlas till motsvarande oxider eller oxidationsprodukter. Nedan ges en översikt över vilken funktion och vilken miljöpåverkan de vanligast förekommande ämnena i fyrverkerier har.

Metaller

Av drygt 100 kända grundämnen är 80 metaller. Två av de vanligaste grundämnena på jorden, järn och aluminium, är metaller. Metaller förekommer därför naturligt överallt i vår miljö, och flera av dem fyller livsnödvändiga funktioner i levande varelser.

En del grundämnen är skadliga för växter, djur och människor om de uppträder i alltför höga halter. Av de metaller som brukar räknas som tungmetaller är det bara koppar som kan förekomma i pyrotekniska recept. I övrigt förekommer tungmetallerna bara som föroreningar (dvs icke önskvärda beståndsdelar) i de kemikalier som används för att framställa fyrverkerierna, precis som de kan ingå som föroreningar i andra kemiska produkter.

Utsläppen från fyrverkerier är dock försvinnande små i jämförelse med utsläppen från t ex handelsgödsel, jordbruk och kolkraftverk.

Aluminium (Al); Aluminium i metallisk form är en vanlig ingrediens i fyrverkerier. Aluminium används för att åstadkomma vita och silverfärgade blinkande effekter. Vid förbränningen oxideras metallen till aluminiumoxid, dvs den huvudsakliga beståndsdel i vanlig lera. Aluminium är det tredje vanligaste ämnet i jordskorpan och förekommer oftast i sin oxiderade form.

Antimon (Sb); Antimon används i pyrotekniska satser för att det brinner med starkt lysande låga. Antimon och flera av dess föreningar är i koncentrerad form giftiga eller skadliga för människor och djur. Antimon är ett relativt ovanligt grundämne. Den mängd antimon som används i fyrverkerier är dock liten och försumbar i jämförelse med de mängder som används inom industrin, bl a inom glas-, plast- och textilindustri. Ämnet kan förekomma rent i naturen men för det mesta som antimonsulfid, Sb_2S_3 , i mineralen stibnit.

Barium (Ba); Barium är det ämne som vanligen står för gröna effekter i fyrverkerier. Vissa bariumföreningar i koncentrerad form är giftiga eller skadliga för människor, djur och växter. Det gäller bl a bariumnitrat som kan ingå i fyrverkerier. Vid förbränningen reagerar bariumnitratet med de andra ämnena i fyrverkeripjäsen. Det barium som kommer från fyrverkerier deponeras så småningom som stabila föreningar, t ex sulfat och karbonat. Dessa är mycket svårslösliga i vatten och kan därför förväntas ha mycket begränsad påverkan på ekosystemen. I naturen förekommer grundämnet barium främst i form av bariumsulfat, som har mycket låg giftighet för människan och i miljön. Bariumsulfat används i stora mängder som kontrastmedel för röntgenundersökningar, som vitmedel i papper och som pigment i färg.

Bly (Pb); Tidigare har blyoxider använts för att ge vissa fyrverkerier en särskild sprakeffekt. Blyoxider kan, om de förtärs eller inandas i höga halter eller under lång tid, orsaka skador på centrala nervsystemet, njurar och blodbildning samt störa spermieproduktionen. Bly har en

tendens att upplagras i kroppen. Även i miljön har blyoxider negativa effekter. Ett intensivt arbete för att fasa ut bly och dess föreningar har därför pågått under de senaste decennierna, både inom fyrverkeribranschen och inom andra områden. Fyrverkerier som idag säljs och används i Sverige är numera helt fria från tillsatt bly.

Järn (Fe); Järn tillsätts ofta till fyrverkerier för att förstärka gnistbildningen. Järn är ett mycket vanligt förekommande ämne som är viktigt både för människor, växter och djur. Det måste t ex finnas i blodets hemoglobin för att blodet ska kunna syresättas. Järn är det fjärde vanligast förekommande grundämnet jordskorpan.

Kalium (K); Kalium och dess salter färgar lågor violetta. Kalium är också en beståndsdel i salpeter, som ingår i svartkrut. Kalium är det sjunde vanligaste grundämnet i jordskorpan, och förekommer i stora mängder, bl a i havsvatten. Kalium är ett mycket viktigt näringsämne för växter och har även flera viktiga funktioner i människokroppen. Största användningen av kalium är till gödningsämnen.

Koppar (Cu); Kopparföreningar, främst oxider och karbonater, används för att ge fyrverkerier blå effekter. Koppar finns i låga halter överallt i naturen. Det ingår i enzymer, i blodets syretransportsystem och i växternas fotosyntes, och är därför en förutsättning för allt liv. I många jordar är kopparhalten så låg att koppar måste tillsättas för att jorden ska kunna brukas för odling. I högre halter är dock koppar och dess föreningar giftigt för de flesta mark- och vattenlevande organismer.

Den mängd koppar som sprids från fyrverkerier i Sverige är mindre än den mängd koppar som sprids via kopparsalter som aktivt tillsätts hund- och kattmat. Detta är dock bara en bråkdel av vad jordbruket sprider i kopparberikad gödsel eller vad som släpps ut från vattenledningar i koppar och kopparkoppar.

Magnesium (Mg); Magnesium används i metallisk form, ofta tillsammans med aluminium för att ge vita, blinkande effekter. Magnesium oxideras under förbränningen och bildar magnesiumoxid. Magnesiumoxid är en harmlös förening, som bl a används i läkemedel för att neutralisera magsyra och syraverkan hos andra

aktiva ämnen, som t ex acetylsalicylsyra i huvudvärkstabletter. Magnesium är det åttonde vanligaste ämnet i jordskorpan.

Natrium (Na); Natriumsalter ger gul färg åt fyrverkerier. Natrium är ett mycket vanligt ämne som förekommer i många föreningar t ex koksalt, soda, bakpulver, kaustik soda, chilesalpeter. Natriumjoner, Na^+ , är den vanligaste positiva jonen i havsvatten och har viktiga biologiska funktioner för allt liv. Natrium är det sjätte vanligast förekommande grundämnet i jordskorpan.

Strontium (Sr), Strontiumsalter ger röd färg åt fyrverkerier. Det naturliga strontium som används i pyroteknik ska inte förväxlas med den radioaktiva isotop (strontium -90) som bildas i reaktorer och vid kärnvapenprov. Strontium finns i livsmedel och drycker i små mängder. I jordskorpan förekommer det vanligen som mineral (strontiumkarbonat), vilket är mycket svårslösligt. Det strontium som kommer från fyrverkerier omvandlas i naturen till svårslösliga föreningar, som sulfater och karbonater.

Titan (Ti); Titan har blivit ett viktigt ämne i fyrverkerier för att förstärka bildningen av gnistor. Titan är i stort sett ofgiftigt både som metall och i oxiderad form. Metallen används bland annat till implantat vid höft- och tandoperationer. Titandioxid används som vitt pigment i tandkräm, cement samt hus- och konstnärsfärger. Titan kommer på nionde plats bland grundämnena i jordskorpan. Titan finns i växter och som spårämne i vår kropp.

Vismut (Bi); Vismut kan delvis ersätta bly i fyrverkerier för att få fram sprakande effekter. Vismut är en relativt sällsynt metall. Vismut har länge använts inom medicinen. Det finns inga dokumenterade uppgifter om att vismut skulle utgöra någon fara för hälsa eller miljö.

Ickemetaller

Klor (Cl); Grundämnet klor kan ingå i fyrverkerier i form av klorater och perklorater, som tillsätts dels för att tillföra syre till förbränningen, och dels för att klor förstärker emissionen av färgat ljus. Klorater och perklorater i koncentrerad form är giftiga för växter och alger. Vid förbränningen reduceras

klor och bildar framförallt klorider. Kloridjonen, Cl^- , är den vanligaste negativa jonerna i havsvatten. Klorider är vanligt förekommande överallt i naturen och livsviktiga för nästan alla livsformer (koksalt => natriumklorid), däribland människan.

Kol (C); Kol är en beståndsdel i krut. Allt kol som används i fyrverkerier är träkol, som även används inom bland annat medicin, vattenrening och som grillkol. Vid förbränning av träkol bildas koldioxid och vatten. Eftersom träkol ursprungligen kommer från biomassa och inte fossila källor så bidrar koldioxid från fyrverkerier inte till växthuseffekten. Fyrverkerier kan därför sägas vara klimatneutrala med avseende på kol.

Svavel (S); Svavel är en beståndsdel i krut. Svavel och olika svavelföreningar, främst sulfider och sulfater, är mycket vanligt förekommande i naturen. Svavel är också en nödvändig beståndsdel i allt liv, eftersom det ingår i aminosyror som utgör grunden för proteiner. Svavel är också en mycket viktig industrikemikalie och används framförallt i gödningsmedel och processindustrin.