

A megoldás:

A fehér ruhákhoz citromlevet, a színesekhez ecetet öntsünk színük megtartása érdekében. A nátrium-hipoklorit tartalmú szerek helyett azonos hatásfokú hidrogén-peroxid használata sokkal kevesebb káros következménnyel jár.

Mosószóda:

Vízlágyító, ezáltal a mosópor valóban hatékonyan tisztít (köztudott, hogy a kemény vízben nehezen oldódik a mosópor).

Tisztító, zsíroló hatása miatt kiválóan alkalmas erős szennyezett ruhák, felületek tisztítására, általános tisztítónak is használható.

Környezetkímélő, mert olyan körfolyamatban állítják elő, amelynek nincs káros mellékterméke. Túl nagy mennyiségben a talaj szikesedését okozhatja, ezért nem ajánlott azokon a csatornázatlan területeken, ahol magas a talajvízszint. Máshol kiválóan helyettesítheti a foszfátos tisztítószereket.

Használata:

Mosás:

Tetszés szerint a mosóporadag harmada-fele helyettesíthető mosószódával. Nem veszi ki a textíliák színét, minden puhább, tisztább lesz. Ajánlott hőfok: 60°C, 40°C

Áztatás:

Az erős szennyezett, foltos, olajos ruhák mosása előtt egy éjszakára langyos, szóda vízben érdemes áztatni.

A mosószóda száraz, hővös helyen tárolandó. Ha valaki érzékeny bőrű, gumikesztyűben dolgozzon vele, mert szárítja a bőrt!

Mosogatószerek

A gond: Gyakran foszfátot tartalmaznak, ami károsan hat az élő vizekre, ugyanis megakadályozza, hogy a baktériumok a szennyvizekben található anyagokat lebontsák és hasznosítható formában a talajba visszajuttassák. Ezenkívül olyan anyagokat is tartalmaznak, amelyek az emberi szervezet kiszáradását gyorsítják, ugyanis elősegítik az élelmiszerekben gyakran előforduló rovarirtó szerek maradékának megkötését.

A megoldás:

- Jó megoldás biológiailag könnyen lebomló növényi alapanyagokból készülő, mégis erős zsíroló hatású mosogatószer használata. Ezek az állatkísérlet-mentes termékek cseppmentes száradást biztosítanak.
- Mosogatószerként használható még a mosószóda: 5 liter forró vízben feloldott egy evőkanál mosószóda eltávolítja az edényekről a zsíradékot, az égett foltokat. Az üvegedények öblítésére ecetes víz ajánlott, különben foltosan száradnak. Alumínium edényeknél ecet nem használható!
- Edénytisztításra tökéletesen alkalmas az ecet vagy a citrom, súrolásra konyhasót, mosószódat vagy szóda-bikarbónát ajánlunk.



Kiadta:

Környezeti Tanácsadó Irodák Hálózata
80/269-446, kothalo@zpok.hu
www.kothalo.hu

A kiadványt támogatta a környezetvédelmi és vízügyi elnöki irányzat.



Mosás, fehérítés, mosogatás természetesen

Környezeti Tanácsadó Irodák Hálózata
(KÖTHÁLÓ)

www.kothalo.hu

2006

Mosószerek

A gond:

A legtöbb mosópor fehérít szert, foszfátot, illatosító anyagokat, mesterségesen el állított adalékanyagokat és enzimeket tartalmaz. Ezek az anyagok károsíthatják az él vizeket (pl. felületaktív anyagok), egyes alkotóik ekcémát és más b rpanaszokat okoznak, illetve gátolják ezek gyógyulását, vagy mérgezek lehetnek (pl. fehérít adalékok).

Az öblít k gyakran allergiát kiváltó illatanyagokat tartalmaznak. A mosószerekb l a környezetbe, a természetes vizekbe kerül foszfát felborítja a biológiai egyensúlyt.



A megoldás:

- Vásárláskor részesítsük el nyben a foszfátmentes mosóporokat! A mosószóda vagy a reszelt mosószappan automata mosógépben is használható. Kerüljük az illatosító, selymesebb érzést adó, száradást könnyít adalékanyagokat! Kísérletezzük ki, hogy mekkora a legkisebb elegend mosóporadag! (A mosóporok csomagolásán a gyártók el szeretettel ajánlanak a szükségesnél nagyobb adagolást.) Ne használjunk öblít szert, mert felesleges és allergén!
- Id nként tisztítsuk ki a mosógépet! Töltsük fel langyos vízzel és öntsünk bele négy liter ecetet. Járassuk végig az egyik programot. Így feloldódik a vízk és a mosópormaradék egyaránt.



Fehérít szerek

A gond:

Oxidatív fehérít k:

A mosóporokban leggyakrabban nátriumperborátot használnak, amelynek fehérít hatása csak 60°C felett érvényesül, ennél alacsonyabb h fokon való alkalmazásának nincs hatása.

Optikai fehérít k:

Mint ahogy az elnevezés is mutatja, használatuk nem jelent valódi tisztítást, csupán a ruha felületén megköt dve elnyelik az ibolyántúli sugárzást és kék szín fényt bocsátanak ki, kioltva ezzel a fehérnem k sárgás árnyalatát. Alkalmazásuk tehát nyugodtan mell zhet , nem beszélve arról, hogy a természetbe kerülve nagyon lassan bomlanak le, és esetenként allergiát okozhatnak.

A fehérít szert vizsgálva feltétlenül foglalkoznunk kell az úgynevezett agresszív fehérít kkel.

Nátrium-hipoklorit:

A legelterjedtebb fehérít hatóanyag a nátrium-hipoklorit, amelynek reakciója szerves anyagokkal számos egészségügyi problémát okozó klórozott szerves vegyületet eredményez.

A jól ismert hipo er s fehérít - és fert tlenít - szer. Magas klórtartalmának köszönhetően szétmarja a b rt, a selyem- és gyapjúsálakat, valamint er sen roncsolja a rugalmas anyagot és egyéb szöveteket. Ha természetes vizekbe kerül, rákelt szerves klórvegyületek keletkezhetnek. A nátrium-hipoklorit melegvízzel történ hígítása tilos, ugyanis az ilyenkor lejárló kémiai folyamat során mérgező gáz keletkezik.