

FICHE GUIDE D'ENTRETIEN ET DE NETTOYAGE

STRATIFIÉ POLYREY HPL®
STRATIFIÉ COMPACT REYSIPUR®

polyrey

A | Résistance aux tâches et aux produits chimiques

La surface dure et non poreuse des stratifiés haute pression confère aux compacts de très bonnes propriétés de résistance aux tâches et aux produits chimiques (selon la norme EN438).

1. Produits ne donnant pas de dégradation après un contact prolongé d'une durée maximale de 16 h

Nom	Formule	Nom	Formule	Nom	Formule
A					
Acétate d'amyle	CH ₃ COOC ₅ H ₁₁	• acide formique à moins de 10 %	HCOOH	Aquarelles	—
Acétate de butyle	CH ₃ COOC ₄ H ₉	Alcools et alcools gras :		Arabinose	C ₅ H ₁₀ O ₅
Acétate de cadmium	Cd(CH ₃ COO) ₂	• alcools primaires	RCH ₂ OH	Argile-kaolin	Al ₂ O ₃ · 2SiO ₂ · 2H ₂ O
Acétate d'éthyle	CH ₃ COOC ₂ H ₅			Asparagine	C ₄ H ₈ O ₃ N ₂
Acétate d'isoamyle	CH ₃ COOC ₅ H ₁₁	• alcools secondaires	R' \ CHO R \ HOH	B	
Acétate de plomb	Pb(CH ₃ COO) ₂			Benzaldéhyde	C ₆ H ₅ CHO
Acétate de sodium	NaCH ₃ COO	• alcools tertiaires	R' \ COH R'' \ COH	Benzène	C ₆ H ₆
Acétone	CH ₃ COCH ₃			Benzidine	NH ₂ -C ₆ H ₄ -C ₆ H ₄ -NH ₂
Acides faibles tels que :		Alcool amylique	C ₅ H ₁₁ OH	Biogel	—
• acétique	CH ₃ COOH	Aldéhydes	R-CHO	Boissons alcoolisées ou non	—
• ascorbique	C ₆ H ₈ O ₆	Aldéhyde salicylique	C ₇ H ₆ O ₂	Bouillons alimentaires	—
• aspartique	C ₄ H ₇ O ₄ N	Aliments	—	Bouillons de culture (étalons I et II)	—
• benzoïque	C ₆ H ₅ COOH	Aluns	KAl(SO ₄) ₂ · 12 H ₂ O	Boues	—
• borique	B(OH) ₃	Amides	R-CONH ₂	Butanol-Alcool butylique	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ OH
• crésylique	CH ₃ C ₆ H ₄ COOH	Amidons	—	C	
• citrique	C ₆ H ₈ O ₇	Amines primaires	R-NH ₂	Café	—
• lactique	CH ₃ CHOHCOOH			Caféine	C ₈ H ₁₀ N ₄ O ₂
• oléique	C ₁₈ H ₃₄ O ₂	Amines secondaires	R' \ NH R' \ NH	Cambouis	—
• phénique	C ₆ H ₅ OH			Caséine	—
• salicylique	C ₆ H ₄ (OH)COOH	Amines tertiaires	R' \ N R'' \ N	Cétones	R-CO-R'
• stéarique	C ₁₇ H ₃₅ COOH			Charbons	C
• tartrique	C ₄ H ₆ O ₆	Aminoacétophénone	NH ₂ C ₆ H ₄ COCH ₃	Charbons actifs	C
• urique	C ₅ H ₄ N ₄ O ₃	Ammoniaque	NH ₃ OH	Chaux hydratée	Ca(OH) ₂

Nom	Formule	Nom	Formule	Nom	Formule
Chlorobenzène	C ₆ H ₅ Cl	Graisses animales, végétales	—	Pentanol	CH ₃ (CH ₂) ₄ OH
Chloroforme	CHCl ₃	Graphite	C	Peptones	—
Cholestérol	C ₂₇ H ₄₆ OH	H		Phénol	C ₆ H ₅ OH
Chlorure de méthylène	CH ₂ -Cl ₂	Heptanol	C ₇ H ₁₅ OH	Phénols substitués	—
Ciments	—	Héparine	—	Phénolphaléine	C ₂ OH ₁₄ O ₄
Cirages	—	Hexane	C ₆ H ₁₄	Plâtre (Gypse)	CaSO ₄ · 2H ₂ O
Cires	—	Hexanol	C ₆ H ₁₃ OH	Pommades	—
Cocaïne	C ₁₇ H ₂₁ NO ₄	Huiles végétales, animales et minérales	—	Potasse à moins de 10 %	KOH
Colorants	—	Hydrate de chloral	Cl ₃ C-CH(OH) ₂	Produits alimentaires	—
Colles hydrosolubles	—	Hydroquinone	HOC ₆ H ₄ OH	Propanol	C ₃ H ₇ OH
Cosmétiques	—	Hydroxyde de lithium (à moins de 10 %)	LiOH	Propylène glycol	CH ₃ CHOHCH ₂ OH
Craie	CaCO ₃	Hydroxyde de magnésium	Mg(OH) ₂	Pyridine	C ₅ H ₅ N
Crésol	CH ₃ C ₆ H ₄ OH	Hypophysine	—	Q	
Cyclohexane	C ₆ H ₁₂			Quinine	—
Cyclohexanol	C ₆ H ₁₁ OH			R	
D		I		Raffinose	C ₁₈ H ₃₂ O ₁₆ · 5H ₂ O
Dentifrice	—	Imido «Roche»	—	Rhamnose	C ₆ H ₁₂ O ₅ · H ₂ O
Détergents	—	Inosine	C ₉ H ₁₇ O ₇ N ₃	Réactifs pour groupes sanguins	—
Dextrose (glucose)	C ₆ H ₁₂ O ₆	Insecticides	—	Réactifs None-Apelt	—
Dichloréthane	CICH ₂ -CH ₂ Cl	Isopropanol	C ₃ H ₇ OH	Réactifs de Pandys	—
Dichloréthylène	CH ₂ =CCL ₂	L		Réactifs de Töpfer	—
Dichlorométhane	CH ₂ CL ₂	Lactose	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	Rouge à lèvres	—
Digitomine	C ₂₈ H ₄₂ O ₂₃	Laques	—	S	
Diméthylformamide	HCON(CH ₃) ₂	Lait	—	Saccharose (sucrose)	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁
Diméthylsulfoxyde	(CH ₃) ₂ SO	Lévulose	C ₆ H ₁₂ O ₆	Sang	—
Dioxane	C ₄ H ₈ O ₂	Levures chimiques, naturelles	—	Saponine	—
Dissolvants vernis ongles	—	Lessives	—	Savons	—
Duicite	C ₆ H ₁₄ O ₆	M		Sel de cuisine	NaCl
E		Maltose	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	Sérine	HOCH ₂ CH(NH ₂)COOH
Eau	H ₂ O	Mannite	C ₆ H ₁₂ O ₆	Shampooing	—
Eau oxygénée à 3 % volume	H ₂ O ₂	Mannose	C ₆ H ₁₂ O ₆	Solutions salines (éventuellement en mélanges) autres que celles données en partie 2 :	
Empois (amidons)	—	Matières grasses	—	• Bicarbonate de sodium	NaHCO ₃
Encres	—	Mazout	—	• Bromate de potassium	KBrO ₃
Essence-Pétrole	—	Mercurie	Hg	• Bromure de potassium	KBr
Esters	R-COO-R'	Mésolnosite	C ₆ H ₄ (OH) ₆	• Carbonate de calcium	CaCO ₃
Ester éthylacétique	CH ₃ COOC ₂ H ₅	Méthanol	CH ₃ OH	• Carbonate de lithium	Li ₂ CO ₃
Étalons agar I et II	—	Méthyléthylcétone	CH ₃ CH ₂ COCH ₃	• Carbonate de magnésium	MgCO ₃
Éthanol	C ₂ H ₅ OH	N		• Carbonate de potassium	K ₂ CO ₃
Éthers	R-O-R'	Naphtalène	C ₁₀ H ₈	• Carbonate de sodium	Na ₂ CO ₃
Éther éthylique	C ₂ H ₅ -O-C ₂ H ₅	Naphtol	C ₁₀ H ₇ OH	• Chlorate de sodium	NaClO ₃
F		Naphtylamine	C ₁₀ H ₇ NH ₂	• Chlorure d'aluminium	AlCl ₃
Fécules	—	Nicotine	C ₁₀ H ₁₄ N ₂	• Chlorure d'ammonium	NH ₄ Cl
Formaldéhyde-Formol	HCHO	Nitrophénol	C ₆ H ₄ NO ₂ OH	• Chlorure de baryum	BaCl ₂
Fourrages	—	Noir de fumée	—	• Chlorure de calcium	CaCl ₂
Fructose	C ₆ H ₁₂ O ₆	Nourritures diverses y compris pour élevages	—	• Chlorure de magnésium	MgCl ₂
G		O		• Chlorure de potassium	KCl
Galactose	C ₆ H ₁₂ O ₆	Octanol	C ₈ H ₁₇ OH	• Chlorure de sodium	NaCl
Gélatines	—	Oxyde de calcium	CaO	• Chlorure de zinc	ZnCl ₂
Glucose	C ₆ H ₁₂ O ₆	P		• Citrate de sodium	Na ₃ C ₆ H ₅ O ₇ · 5H ₂ O
Glycérine	HOCH ₂ -CHOH-CH ₂ OH	Paraffines	C _n H _{2n+2}	• Diéthylbarbiturate de sodium	NaC ₈ H ₁₁ N ₂ O ₃
Glycolle	NH ₂ -CH ₂ -COOH	Parfums	—		
Glycol	HOCH ₂ -CH ₂ OH				

Nom	Formule	Nom	Formule	Nom	Formule
• Ferrocyanure de potassium	$K_4Fe(CN)_6 \cdot 3H_2O$	• Sulfure d'ammonium	$(NH_4)_2S$	Térébentine	$C_{11}H_{12}N_2O_2$
• Iodate de potassium	KIO_3	• Sulfure de sodium	Na_2S	Thé	—
• Nitrate d'ammonium	NH_4NO_3	• Tartrate de potassium	$K_2C_4H_4O_6 \cdot 2H_2O$	Thiourée	NH_4CSNH_2
• Nitrate de calcium	$Ca(NO_3)_2$	• Tartrate de sodium	$Na_2C_4H_4O_6 \cdot 2H_2O$	Thymol	$C_{10}H_{14}O$
• Nitrate de plomb	$Pb(NO_3)_2$	• Tartrate sodico-potassique (sel Rachelle-Seignette)	$KNaC_4H_4O_6 \cdot 4H_2O$	Toluène	$C_6H_5CH_3$
• Nitrate de potassium	KNO_3	• Thiocyanate d'ammonium	NH_4SCN	Tréhalose	$C_{12}H_{22}O_{11}$
• Nitrate de sodium	$NaNO_3$	• Thiosulfate de sodium	$Na_2S_2O_3$	Trichloréthylène	$CHCl=CCl_2$
• Perborate de sodium	$NaBO_2 \cdot H_2O \cdot 3H_2O$	• Thiosulfate de sodium	$Na_2S_2O_3$	Trichloréthane	$CHCl_2-CH_2Cl$
• Perborate de potassium	$KClO_4$	Solvants organiques	—	Trypsine	—
• Phosphate trisodique	Na_3PO_4	Sorbitol	$C_6H_{14}O_6$	Tryptophane	$C_{11}H_{12}N_2O_2$
• Silicate de sodium	Na_2SiO_3	Soude à moins de 10 %	$NaOH$	U	—
• Sulfate d'aluminium	$Al_2(SO_4)_3$	Soufre colloïdal	S	Urée	H_2NCONH_2
• Sulfate d'ammonium	$(NH_4)_2SO_4$	Styrène	$C_6H_5-CH=CH_2$	Urine	—
• Sulfate de baryum	$BaSO_4$	Sucres et sirop	—	V	—
• Sulfate de cadmium	$CdSO_4$	Suies	—	Vanilline	$C_8H_8O_3$
• Sulfate de cuivre	$CuSO_4$	T	—	Vaseline	—
• Sulfate de magnésium	$MgSO_4$	Talc	$3MgO \cdot 4SiO_2 \cdot H_2O$	Vernis à ongles	—
• Sulfate de nickel	$NiSO_4$	Tanins	$C_{76}H_{52}O_{46}$	Vinaigres	CH_3COOH
• Sulfate de potassium	K_2SO_4	Terre	—	Vins	—
• Sulfate de sodium	Na_2SO_4	Tétrachlorure de carbone	CCl_4	X	—
• Sulfate de zinc	$ZnSO_4$	Tétrahydrofurane	C_4H_8O	Xylène	$C_6H_4(CH_3)_2$
• Sulfate de sodium	Na_2SO_4	Tétraline	$C_{10}H_{12}$		

2. Produits ne donnant pas de dégradation après un contact de courte durée

Les stratifiés HPL Compacts ne sont pas détériorés lorsque les gouttes ou projections des substances suivantes sont éliminées dans les 10 à 15 min par lavage avec un chiffon propre mouillé et essuyage à sec.

Nom	Formule	Nom	Formule	Nom	Formule
A	—	• oxalique	$COOHCOOH$	E	—
Les acides suivants, même en solutions saturées :		• perchloridrique	$HClO_4$	Eau de javel	$NaOCl$
• formique	$HCOOH$	• phosphorique	H_3PO_4	Eau oxygénée jusqu'à 30 % vol.	H_2O_2
• picrique	$C_6H_2OH(N_2)_3$	• sulfureux	H_2SO_3	F	—
• oxalique	$COOH-COOH$	• sulfurique	H_2SO_4	Fuchsine	$C_{19}H_{19}N_3O$
Acides en solution à moins de 10 % environ :		Aniline	$C_6H_5NH_2$	H	—
• aminosulfonique	NH_2SO_3H	B	—	Hydroxyde de lithium à plus de 10 %	$LiOH$
• arsénique	H_3AsO_4	Bleu de méthylène	$C_{16}H_{18}N_3ClS$	C	—
• chlorhydrique	HCl	C	—	Colles à durcisseurs	—
• fluorhydrique	HF	Colorants	—	D	—
• nitrique	HNO_3	Décolorants-Décapants	—	Potasse caustique à plus de 10 %	KOH
		Détartrants	—	Réactif de Eshach	—
				Réactif de Millon	OHg_2NH_2Cl

Nom	Formule	Nom	Formule	Nom	Formule
Réactif de Nylander	—	• iodure de potassium	KI	• thiosulfate de sodium (ou hyposulfite de sodium)	$Na_2S_2O_3$
S	—	• mercurochrome	$C_{20}H_8O_6Br_2HgNa_2 \cdot 3H_2O$	Soude à plus de 10 %	$NaOH$
Solutions salines de :		• nitrate d'argent	$AgNO_3$	T	—
• bichromate de mercure	$HgCr_2O_7$	• permanganate de potassium	$KMnO_4$	Teinture d'iode	I_2
• bichromate de potassium	$K_2Cr_2O_7$	• sulfate acide d'ammonium	NH_4HSO_4	Teintures	—
• chlorure ferreux	$FeCl_2$	• sulfate acide de potassium	$KHSO_4$	V	—
• chlorure ferrique	$FeCl_3$	• sulfate acide de sodium	$NaHSO_4$	Violet de gentiane	$C_{24}H_{28}N_3Cl$
• chlorure de mercure	$HgCl_2$	• sulfite acide de sodium (ou bisulfite de sodium)	$NaHSO_3$	Violet de méthyle	—
• chromate de potassium	K_2CrO_4				

3. Produits conduisant rapidement à une dégradation

Ces produits doivent être éliminés par nettoyage et rinçage immédiats car ils peuvent laisser des zones mates et rugueuses.

Nom	Formule	Nom	Formule
Acides à plus de 10 % :		• sulfurique	H_2SO_4
• amino sulfonique	NH_2SO_3H	Acides forts :	—
• arsénique	H_3AsO_4	• bromhydrique	HBr
• chlorhydrique	HCl	• chromique	$Cr_2O_3H_2$
• nitrique	HNO_3	• fluorhydrique	HF
• perchlorhydrique	$HClO_4$	• sulfochromique	$K_2Cr_2O_7 + H_2SO_4$
• phosphorique	H_3PO_4	• eau régale	$HNO_3 + HCl (1+3)$

4. Vapeurs et gaz agressifs affectant la surface

Nom	Formule
Vapeurs de brome	Br_2
Vapeurs de chlore	Cl_2
Vapeurs d'anhydride sulfureux	SO_2
Vapeurs d'acides	—
Vapeurs nitrées	$NxOy$

B | Conseils de nettoyage

- L'entretien quotidien se fait facilement avec une éponge savonneuse ou un chiffon doux.
- Pour les tâches rebelles, utiliser un solvant organique approprié (type white spirit, acétone, alcool ménager, alcool à brûler...), rincer à l'eau chaude et essuyer à l'aide d'un papier essuie-tout.
- Ne jamais utiliser de produits abrasifs (poudre à récurer, laine d'acier, savon noir), ni d'agents de blanchiment, de produits cirant pour l'ameublement, de produits de nettoyage contenant des bases fortes, des acides forts ou leurs sels (anti-calcaire, acide chlorhydrique, produits déboucheurs, nettoyant pour argenterie...).
- Les tâches de colle doivent être retirées immédiatement, celles de néoprène ou de joint silicone avec le dissolvant approprié, celles de colle vinylique à l'eau chaude. Les résidus de colle de pellicule doivent être retirés avec de l'acétone.
- Les traces d'usure sont plus visibles sur les décors foncés (micro-rayures). Ces traces sont uniquement une altération visuelle, mais n'implique pas un manque qualitatif de la surface. Cette caractéristique est à prendre en compte selon l'utilisation finale du produit.
- Les surfaces brillantes sont plus sensibles à la rayure car la structure est lisse et sans aspérité. Ces traces sont une altération visuelle, mais n'implique pas un manque qualitatif de la surface. Cette caractéristique est à prendre en compte selon l'utilisation finale du produit.
- De part sa structure très prononcée et mate, la finition ROCHE, associée à des décors foncés, peut présenter une altération des crêtes qui se manifestera sur la durée de vie du panneau. L'apparition d'un "brillantage" n'implique pas un manque qualitatif de la structure. Cette caractéristique est à prendre en compte selon l'utilisation finale du produit.
- Le noyau du compact Monochrom® Blanc n'est pas altéré par un grand nombre de tâches (jus de fruit, huile, eau oxygénée 30 %, acétone...), mais est plus sensible à certains agents tâchant très colorés type vin, éosine... Il est recommandé de procéder à un nettoyage immédiat de ces tâches. En cas de tâche persistante, il est possible de rénover le chant grâce à un ponçage avec un papier de verre à grain fin et une cale à poncer. Polyrey teste le noyau de ses Compacts de manière identique à leur surface, cependant ils ne sont soumis à aucune exigence en terme de résistance aux tâches selon la norme EN438.
- Le respect de certaines règles permet d'assurer une plus grande longévité au stratifié compact :
 - Utiliser systématiquement une planche à découper et un dessous de plat.
 - Nettoyer immédiatement les liquides renversés, éviter de laisser de l'eau stagnante.
 - Éviter de faire glisser des objets abrasifs.



	1 POUSSIÈRES ET ENCRASSEMENT, CONDENSATION DE VAPEURS GRASSES, TRACES DE SAVON, CRAIE, CRAYON	2 DÉPÔTS OU TRACES DUES À L'EAU, TRACES DE ROUILLE	3 CAFÉ, THÉ, JUS DE FRUITS, SIROP	4 GRAISSE, HUILE, EMPREINTES DE DOIGTS, CRAYONS (FEUTRES, MARQUEURS, BILLE), TRACES DE CIGARETTES, TRAÎNÉES DE CAOUTCHOUC, TRACES DE GOUDRON	5 TRACES DE CIRE (BOUGIES, AGENTS DÉMOULANTS), CRAYONS GRAS	6 ROUGE À LÈVRES, CIRAGES, ENCAUSTIQUES, PRODUITS CIRANTS, TOUS CRAYONS	7 MATIÈRES ORGANIQUES HUMAINES, ANIMALES ET VÉGÉTALES (SANG, URINE, EXCRÉMENTS...)	8 TRACES ET AURÉOLES DUES À CERTAINS SOLVANTS	9 PEINTURES À L'EAU, AGENTS DÉCAPANTS, TEINTURES À L'EAU, COLLES À L'EAU, COLLES VINyliques	10 PEINTURES ET VERNIS AUX SOLVANTS, TEINTURES ET COLLES AUX SOLVANTS, PROJECTION D'AEROSOLS, ENCRE À TAMPON	11 PEINTURES, VERNIS ET COLLES À 2 COMPOSANTS, RÉSINES SYNTHÉTIQUES, PAR EX PU	12 MASTICS, SILICONES, PRODUITS D'ENTRETIEN SILICONÉS	
SALISSURE LÉGÈRE RÉCENTE	Papier essuie-tout de ménage, chiffons doux (secs ou humides), éponges ou autres. En cas de nettoyage humide, essuyer pour finir au papier essuie-tout de ménage.									Solvants organiques	Les éliminer immédiatement à l'eau ou aux solvants.	Frotter à sec sans rayer (raclette en bois ou plastique). Éliminer le silicone.	
	Instruction importante : En règle générale, des auréoles se forment lors de nettoyages avec des solvants, avec de l'eau froide lorsque les chiffons ou peaux de chamois sont encrassées. Pour éviter tout ternissement ou auréole après nettoyage, il est recommandé, après rinçage à l'eau chaude, d'essuyer à l'aide de papier essuie-tout.												
Il est nécessaire de nettoyer le plus régulièrement possible les stratifiés décoratifs Haute Pression pendant la durée de leur utilisation. L'emploi des produits de lustrage, notamment à base de cire ou de silicone, sont à proscrire.													
SALISSURE MOYENNE OU ASSEZ RÉCENTE	Eau très chaude, chiffons ou chamoisée propres, éponge ou brosse douce (par exemple : brosse nylon), produits de nettoyage courants exempts de particules abrasives, liquide vaisselle, lessive, savon noir ou en pain. Imbiber avec une solution ou produit et laisser agir selon le degré de salissure. Terminer par un rinçage à l'eau claire. Éliminer totalement le produit de nettoyage pour éviter la formation d'auréoles. Essuyer la surface avec un chiffon absolument propre ou un papier essuie-tout de ménage. Changer fréquemment le chiffon. Les nettoyeurs vitres sont également adaptés.									Solvants organiques (par exemple : acétone, alcool à brûler, essence, perchloréthylène, méthyl, éthylcétone, white spirit...)	Nettoyage possible uniquement avant durcissement. Il faut donc éliminer immédiatement à l'eau ou aux solvants.	Éliminer le mastic silicone mécaniquement sans rayer (raclette en bois ou plastique). Éliminer les cires siliconnées avec un solvant spécifique (par exemple : white spirit) puis laver à l'eau chaude additionnée d'un produit de nettoyage.	
				Éliminer mécaniquement les résidus de cire et de paraffine. Attention de ne pas rayer. Se servir de raclette en bois ou en plastique.		Traitement éventuel avec produit désinfectant. Nettoyage à la vapeur possible ou nettoyeur haute pression. Désinfection selon prescriptions imposées.		Eau ou solvants organiques.	Pour la mise en œuvre de colles et de laques, il est recommandé de consulter le fabricant sur le produit le mieux adapté pour éviter ou éliminer des salissures consécutives aux opérations de fabrication.				
Pour un nettoyage régulier, ne jamais utiliser de produit récurant ou abrasif (poudre à récurer, laine d'acier) ni de produit de polissage, ni de cire, ni de nettoyant pour meubles, ni d'agent de blanchiment. N'employer aucun produit de nettoyage contenant des bases fortes, des acides forts ou leurs sels (par exemple : anti-calcaire à base d'acide formique et acide sulfamide, produits déboucheurs, acide chlorhydrique, nettoyant pour argenterie ou tuyauterie).													
SALISSURE PERSISTANTE OU ANCIENNE	Laisser agir une nuit, soit une lessive liquide, soit une pâte préparée à partir de poudre à laver et d'eau. Les nettoyeurs liquides, les pâtes à polir, les agents de blanchiment doux ne sont à utiliser qu'avec précaution et occasionnellement. Avec les finis brillants, respecter certaines précautions (voir page 41).										A l'aide d'eau, de solvants ou de décapants, faire ramollir puis décoller le film et le soulever.	Plus de nettoyage possible après durcissement.	Éliminer le mastic silicone mécaniquement sans rayer (raclette en bois ou plastique). Éliminer les cires siliconnées avec un solvant spécifique (par exemple : white spirit) puis laver à l'eau chaude additionnée d'un produit de nettoyage.
		Pour éliminer les résidus de calcaire très tenaces, employer un produit à base d'acide faible (acétique type vinaigre ménager, citrique ou aminosulfonique dilués à 10%).							Les graffiti peuvent être retirés avec un solvant adapté (un test préalable est conseillé).				
Dans le cas de nettoyage avec les produits dangereux, respecter les prescriptions préventives contre les accidents : ouvrir les fenêtres, travailler loin des flammes, mettre des gants et des lunettes.													

MAINTENANCE AND CLEANING GUIDLINES

LAMINATE POLYREY HPL®
COMPACT LAMINATE REYSIPUR®



A | Resistance to staining and chemical products

The hard, non-porous surface of high pressure laminate panels makes compact panels highly resistant to staining and chemical products (according to standard EN438).

1. Products giving no deterioration after a maximum of 16 hour contact

Name	Formula	Name	Formula	Name	Formula
A					
Acetone	CH ₃ COCH ₃	• tertiary alcohols	$\begin{matrix} R \\ R' \\ R'' \end{matrix} \text{COH}$	Broth	—
Weak acids, such as :		Aldehydes	R-CHO	Butanol-Butylic alcohol	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ OH
• acetic	CH ₃ COOH	Aluns	KAl(SO ₄) ₂ · 12 H ₂ O	Butyl acetate	CH ₃ COOC ₄ H ₉
• ascorbic	C ₆ H ₈ O ₆	Amides	R-CONH ₂	C	
• aspartic	C ₆ H ₇ O ₄ N	Primary amines	R-NH ₂	Cadmium acetate	Cd(CH ₃ COO) ₂
• benzoic	C ₆ H ₅ COOH	Secondary amines	$\begin{matrix} R \\ R' \end{matrix} \text{NH}$	Caffeine	C ₈ H ₁₀ N ₄ O ₂
• boric	B(OH) ₃	Tertiary amines	$\begin{matrix} R \\ R' \\ R'' \end{matrix} \text{N}$	Calcium carbonate	CaCO ₃
• citric	C ₆ H ₈ O ₇	Aminoacetophenone	NH ₂ C ₆ H ₄ COCH ₃	Calcium oxyde	CaO
• cresylic	CH ₃ C ₆ H ₄ COOH	Ammonia	NH ₄ OH	Carbon tetrachloride	CCl ₄
• formic acid below 10 %	HCOOH	Amylic acetate	CH ₃ COOC ₅ H ₁₁	Carbons	C
• lactic	CH ₃ CHOHCOOH	Amylic alcohol	C ₅ H ₁₁ OH	Caseine	—
• oleic	C ₁₈ H ₃₄ O ₂	Amylums	—	Cements	—
• phenic	C ₆ H ₅ OH	Arabinose	C ₅ H ₁₀ O ₅	Chloral hydrate	Cl ₃ C-CH(OH) ₂
• salicylic	C ₆ H ₄ OHCOOH	Asparagine	C ₄ H ₈ O ₃ N ₂	Chlorobenzene	C ₆ H ₅ Cl
• stearic	C ₁₇ H ₃₅ COOH	B		Chloroform	CHCl ₃
• tartaric	C ₄ H ₆ O ₆	Beauty products	—	Cholesterol	C ₂₇ H ₄₆ OH
• uric	C ₅ H ₄ N ₄ O ₃	Benzaldehyde	C ₆ H ₅ CHO	Cocaine	C ₁₇ H ₂₁ NO ₄
Active carbons	C	Benzene	C ₆ H ₆	Coffee	—
Alcoholic and non alcoholic beverage	—	Benzidine	NH ₂ -C ₆ H ₄ -C ₆ H ₄ NH ₂	Colloidal sulfur	S
Alcohols and fatty alcohols :		Biogel	—	Cresol	CH ₃ C ₆ H ₄ OH
• primary alcohols	RCH ₂ OH	Blood	—	Culture broth (benchmarks I and II)	—
• secondary alcohols	$\begin{matrix} R \\ R' \end{matrix} \text{CHOH}$			Cyclohexane	C ₆ H ₁₂
				Cyclohexanol	C ₆ H ₁₁ OH

Name	Formula	Name	Formula	Name	Formula
D		K		Q	
Detergents	—	Ink	—	Quinine	—
Dextrose (glucose)	C ₆ H ₁₂ O ₆	Inosine	C ₉ H ₁₁ O ₄ N ₄	R	
Dichlorethane	ClCH ₂ -CH ₂ Cl	Insecticides	—	Raffinose	C ₁₈ H ₃₂ O ₁₆ · 5H ₂ O
Dichlorethylene	CH ₂ =CCL ₂	Isoamyl acetate	CH ₃ COOC ₅ H ₁₁	Blood typing reagents	—
Dichloromethane	CH ₂ Cl ₂	Isopropanol	C ₃ H ₈ OH	Nonne-Apelt's reagents	—
Digitonin	C ₅₅ H ₉₂ O ₂₉	L		Pandy's reagents	—
Dimethyl sulfoxide	(CH ₃) ₂ SO	Ketones	R-CO-R'	Topfer's reagents	—
Dimethylformamide	HCON(CH ₃) ₂	Lacquers	—	Rhamnose	C ₆ H ₁₂ O ₅ · H ₂ O
Dioxane	C ₆ H ₈ O ₂	Lactose	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	S	
Dulcitol	C ₆ H ₁₄ O ₆	Lampblack	—	Salicylaldehyde	C ₇ H ₆ O ₂
Dyes	—	Lead acetate	Pb(CH ₃ COO) ₂	Saline solutions (also blended) different from those indicated in part 2 :	
E		Lipstick	—	• Aluminium chloride	AlCl ₃
Esters	R-COO-R'	Lithium hydroxyde (below 10 %)	LiOH	• Aluminium sulfate	Al ₂ (SO ₄) ₃
Ethanol	C ₂ H ₅ OH	M		• Ammonium chloride	NH ₄ Cl
Ether	R-O-R'	Magnesium hydroxyde	Mg(OH) ₂	• Ammonium nitrate	NH ₄ NO ₃
Ethyl acetate	CH ₃ COOC ₂ H ₅	Maltose	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	• Ammonium sulfate	(NH ₄) ₂ SO ₄
Ethyl acetique ester	CH ₃ COOC ₂ H ₅	Mannite	C ₆ H ₁₄ O ₆	• Ammonium sulfide	(NH ₄) ₂ S
Ethyl ether	C ₂ H ₅ -O-C ₂ H ₅	Mannose	C ₆ H ₁₂ O ₆	• Ammonium thiocyanate	NH ₄ SCN
F		Mercury	Hg	• Barium chloride	BaCl ₂
Animal and vegetable fats	—	Mesolnosite	C ₆ H ₆ (OH) ₆	• Barium sulfate	BaSO ₄
Fatty materials	—	Methanol	CH ₃ OH	• Cadmium sulfate	CdSO ₄
Food	—	Methyl ethyl ketone	CH ₃ CH ₂ COCH ₃	• Calcium carbonate	CaCO ₃
Foodstuff	—	Methylene chloride	CH ₂ -Cl ₂	• Calcium chloride	CaCl ₂
Various foodstuff, for livestock farming included	—	Milk	—	• Calcium nitrate	Ca(NO ₃) ₂
Forage	—	Mud	—	• Copper sulfate	CuSO ₄
Formaldehyde-Formol	HCHO	N		• Lead nitrate	Pb(NO ₃) ₂
Fructose	C ₆ H ₁₂ O ₆	Nail polish	—	• Lithium carbonate	Li ₂ CO ₃
Fruit sugar	C ₆ H ₁₂ O ₆	Nail polish removers	—	• Magnesium carbonate	MgCO ₃
G		Naphtalene	C ₁₀ H ₈	• Magnesium chloride	MgCl ₂
Galactose	C ₆ H ₁₂ O ₆	Naphtol	C ₁₀ H ₇ OH	• Magnesium sulfate	MgSO ₄
Gelatines	—	Naphtylamine	C ₁₀ H ₇ NH ₂	• Nickel sulfate	NiSO ₄
Glucose	C ₆ H ₁₂ O ₆	Nicotine	C ₁₀ H ₁₄ N ₂	• Potassium bromate	KBrO ₃
Water soluble glues	—	Nitrophenol	C ₆ H ₄ NO ₂ OH	• Potassium bromide	KBr
Glycerin	HOCH ₂ -CHOH-CH ₂ OH	O		• Potassium carbonate	K ₂ CO ₃
Glycocoll	NH ₂ -CH ₂ -COOH	Octanol	C ₈ H ₁₇ OH	• Potassium chloride	KCl
Glycol	HOCH ₂ -CH ₂ OH	Animal, mineral and vegetable oils	—	• Potassium ferrocyanide	K ₄ Fe(CN) ₆ · 3H ₂ O
Graphite	C	Ointments	—	• Potassium iodate	KIO ₃
Grease	—	P		• Potassium nitrate	KNO ₃
Heating oil	—	Paraffin	C _n H _{2n+2}	• Potassium nitrate	KNO ₃
Heparin	—	Pentanol	CH ₃ (CH ₂) ₄ OH	• Potassium perborate	KClO ₄
Heptanol	C ₇ H ₁₅ OH	Peptones	—	• Potassium sulfate	K ₂ SO ₄
Hexane	C ₆ H ₁₄	Perfumes	—	• Potassium tartrate	K ₂ C ₄ H ₄ O ₆ · 2H ₂ O
Hexanol	C ₆ H ₁₃ OH	Petrol-oil	—	• Sodium bicarbonate	NaHCO ₃
Hydrated lime	Ca(OH) ₂	Petroleum jelly	—	• Sodium carbonate	Na ₂ CO ₃
Hydrogen peroxide 3 % volume	H ₂ O ₂	Phenol	C ₆ H ₅ OH	• Sodium chlorate	NaClO ₃
Hydroquinone	HOC ₆ H ₄ OH	Phenolphtalein	C ₂₀ H ₁₄ O ₄	• Sodium chloride	NaCl
Hypophysin	—	Substituted phenols	—		
I		Plaster (gypsum)	CaSO ₄ · 2H ₂ O		
Imido «Roche»	—	Polish	—		

Name	Formula	Name	Formula	Name	Formula
• Sodium citrate	Na ₃ C ₆ H ₅ O ₇ · 5H ₂ O	Soil	—	Trichlorethylene	CHCl=CCl ₂
• Sodium diethylbarbiturate	NaC ₈ H ₁₁ N ₂ O ₃	Organic solvents	—	Trichloroethane	CHCl ₂ -CH ₂ Cl
• Sodium nitrate	NaNO ₃	Soot	—	Trypsin	—
• Sodium perborate	NaBO ₂ ·H ₂ O ₂ ·3H ₂ O	Sorbitol	C ₆ H ₁₄ O ₆	Tryptophan	C ₁₁ H ₁₂ N ₂ O ₂
• Sodium potassium tartrate (Rachelle's or Seignette's salt)	KNaC ₄ H ₄ O ₆ · 4H ₂ O	Standard Agar 1 and 2	—	Turpentine	C ₁₁ H ₁₂ N ₂ O ₂
• Sodium silicate	Na ₂ SiO ₃	Starch	—	U	
• Sodium sulfate	Na ₂ SO ₄	Starches	—	Urea	H ₂ NCONH ₂
• Sodium sulfide	Na ₂ S	Styrene	C ₈ H ₈ -CH=CH ₂	Urine	—
• Sodium tartrate	Na ₂ C ₄ H ₄ O ₆ · 2H ₂ O	Sucrose	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	V	
• Sodium thiosulfate	Na ₂ S ₂ O ₃	Sugars and syrups	—	Vanillin	C ₈ H ₈ O ₃
• Trisodium phosphate	Na ₃ PO ₄	T		Vinegar	CH ₃ COOH
• Zinc chloride	ZnCl ₂	Talc	3MgO·4SiO ₂ ·H ₂ O	W	
• Zinc sulfate	ZnSO ₄	Tanin	C ₇₆ H ₅₂ O ₄₆	Washing powder	—
Cooking salt	NaCl	Tea	—	Water	H ₂ O
Saponin	—	Tetrahydrofuran	C ₄ H ₈ O	Watercolours	—
Serine	HOCH ₂ CH(NH ₂)COOH	Tetraline	C ₁₀ H ₁₂	Wax	—
Shampoo	—	Thiourea	NH ₂ C(SNH ₂) ₂	Wine	—
Soaps	—	Thymol	C ₁₀ H ₁₄ O	X	
Sodium acetate	NaCH ₃ COO	Toluene	C ₇ H ₈ CH ₃	Xylene	C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂
Sodium hydroxide below 10 %	NaOH	Toothpaste	—	Y	
		Trehalose	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	Natural/chemical yeast	—

2. Product shows no visible signs of deterioration only if the contact is short term

Compact panels are not affected when drops or splashes of the following substances are removed within 10 to 15 minutes by rinsing the product with a clean wet cloth and then wiped dry.

Name	Formula	Name	Formula	Name	Formula
A		• sulphuric	H ₂ SO ₄	Hardener-based paints	—
The following acids, also in saturated solutions :		• sulphurous	H ₂ SO ₃	Hydrogen peroxide up to 30 % vol.	H ₂ O ₂
	• formic	H COOH	Aniline	C ₆ H ₅ NH ₂	
	• oxalic	COOH-COOH	B		
• picric	C ₆ H ₂ OH(N ₃) ₃	Bleach	NaOCl	Iodine tincture	I ₂
Acids in solution below 10 % :		C		L	
• aminosulphonic	NH ₂ SO ₃ H	Crystal Violet	C ₂₄ H ₂₈ N ₃ Cl	Lithium hydroxyde above 10 %	LiOH
• arsenic	H ₃ AsO ₄	D		M	
• chloridric	HCl	Decolorant-Stripper	—	Methyl violet	—
• fluoridric	HF	Descaling agents	—	Methylene blue	C ₁₆ H ₁₈ N ₃ S
• nitric	HNO ₃	Dye	—	P	
• oxalic	COOHCOOH	F		Potassium hydroxide above 10%	KOH
• perchloric	HClO ₄	Fuch sine	C ₁₉ H ₁₉ N ₃ O	R	
• phosphoric	H ₃ PO ₄	H		Esbach's reactive	—
		Hardener-based glues	—		

Name	Formula	Name	Formula	Name	Formula
Million's reactive	OHg ₂ NH ₂ Cl	• potassium acid sulfate	KHSO ₄	• sodium thiosulfate (or sodium hyposulfite)	Na ₂ S ₂ O ₃
Nylander's reactive	—	• potassium bichromate	K ₂ Cr ₂ O ₇	Soda above 10 %	NaOH
S		• potassium chromate	K ₂ CrO ₄	T	
Saline solutions of :		• potassium iodine	KI	Tinctures	—
• ammonium acid sulfate	NH ₄ HSO ₄	• potassium permanganate	KMnO ₄		
• ferric chloride	FeCl ₃	• silver nitrate	AgNO ₃		
• ferrous chloride	FeCl ₂	• sodium acid sulfate	NaHSO ₄		
• mercurochrome	C ₂₀ H ₁₆ Br ₂ HgNa ₂ ·3H ₂ O	• sodium hydrogen sulfite (or sodium bisulfite)	NaHSO ₃		
• mercury bichromate	HgCr ₂ O ₇				
• mercury chloride	HgCl ₂				

3. Product could be permanently damaged unless substances are immediately removed

The following chemicals and substances may leave mat and rugged rings and should be removed immediately by cleaning and wiping dry.

Name	Formula	Name	Formula
Acids above 10 % :		• sulphuric	H ₂ SO ₄
• aminosulphonic	NH ₂ SO ₃ H	Strong acids :	
• arsenic	H ₃ AsO ₄	• aqua regia	HNO ₃ +HCl (1+3)
• hydrochloric	HCl	• chromic	Cr ₂ O ₃ H ₂
• nitric	HNO ₃	• hydrobromic	HBr
• perchloric	HClO ₄	• hydrofluoric	HF
• phosphoric	H ₃ PO ₄	• sulfochromic	K ₂ Cr ₂ O ₇ +H ₂ SO ₄

4. Aggressive vapours and gases that will affect the surface

Name	Formula
Acid vapor	—
Bromine vapor	Br ₂
Chlorine vapor	Cl ₂
Nitric vapor	NxOy
Sulphur dioxide vapour	SO ₂

B | *Cleaning advice*

- Daily maintenance is easy using a soapy sponge or soft cloth.
- For stubborn stains, use an appropriate organic solvent (such as white spirit, acetone, household alcohol etc.), rinse with warm water and wipe with an all-purpose paper towel.
- Never use abrasive products (scouring powder, steel wool, black soap) or bleaching agents, wax furniture polishes, cleaning products containing strong bases, acids or their salts (limescale removers, hydrochloric acid, drain cleaning products, silver cleaning products etc.).
- Spots of glue may be removed immediately. Neoprene or silicone joint blobs must be removed with the appropriate solvent and vinyl glue with warm water. Residual flakes of glue may be removed with acetone.
- Abrasion marks are more visible on dark decors (micro-scratches). Such marks are just a visual alteration, which does not imply low quality of the surface. This characteristic should be taken into account depending on the final use of the product.
- Gloss surfaces are more subject to scratching due to their smooth structure. Scratch marks are just a visual alteration which does not imply low quality of the surface. This characteristic should be taken into account depending on the final use of the product.
- Due to its textured and mat structure, the ROCHE finish, in association with dark decors, may show crest alterations during the life of the panel. The appearance of "bright" parts does not imply low quality of the structure. This characteristic should be taken into consideration depending on the final use of the product.
- The Monochrom® White core does not alter after coming into contact with many types of stains (fruit juice, oil, hydrogen peroxide 30 %, acetone etc.), but it is more sensitive to certain coloured staining agents such as wine, eosin and so on. It is recommended to remove the stains immediately. In case of persistent stains, it is possible to treat the edges by sanding with fine sandpaper and a sanding block. Polyrey tests the Compact panel cores in the same way as surfaces, but according to standard EN438 the formers are not subject to specific needs in terms of stain resistance.
- Respecting certain rules ensures a longer life of compact laminate panels :
 - Systematically use cutting boards and heatproof mats to protect surfaces.
 - Immediately wipe spilled liquids and avoid leaving stagnant water.
 - Prevent abrasive objects from sliding across the surface.



1 POWDER AND DIRT, CONDENSATION OF FATTY VAPORS, TRACES OF SOAP, CHALK, PENCIL	2 DEPOSITS ARE TRACES DUE TO WATER, TRACES OF RUST	3 COFFEE, TEA, FRUIT JUICE, SYRUP	4 GREASE, OIL, FINGERPRINTS, PENCILS (FELT-TIP PENS, MARKERS, BALL-POINT PENS), TRACES OF CIGARETTES, RUBBER TRAILS, TRACES OF TAR	5 TRACES OF WAX (CANDLES, MOULD RELEASE AGENTS), WAX CRAYONS	6 LIPSTICK, SHOE POLISH, FURNITURE POLISH, WAX-BASE PRODUCTS, ALL TYPES OF PENCILS	7 HUMAN, ANIMAL AND VEGETABLE ORGANIC MATERIAL (BLOOD, URINE, FAECES ETC.)	8 TRACES AND RINGS DUE TO CERTAIN SOLVENTS	9 WATER PAINTS, PAINT REMOVERS, WATER TINCTURES, WATER GLUES, VINYL GLUES	10 SOLVENT-BASED PAINTS AND LACQUERS, SOLVENT-BASED TINCTURES AND GLUES, PROJECTIONS OF AEROSOL, STAMP-PAD INK	11 PAINTS, 2-COMPONENT LACQUERS AND GLUES, SYNTHETIC RESINS, SUCH AS POLYURETHANE	12 MASTICS, SILICONES, SILICONE-BASED MAINTENANCE PRODUCTS
---	---	--	---	--	---	---	---	--	--	---	--

LIGHT RECENT DIRT	All-purpose paper towels, soft cloths (dry or wet), sponges and other non-abrasive cloths. In case of wet cleaning, wipe with domestic all-purpose paper towels. →								Organic solvents.	Remove immediately with water or solvents.	Remove the silicone.
	Important instructions : Rings typically appear when cleaning with solvents, cold water or greasy cloths. To avoid discolouration or appearance of rings after cleaning, it is recommended to rinse with warm water and wipe with all-purpose paper towel.										Rub dry without scratching (wood or plastic scraper). Remove the silicone.
It is necessary to clean Compact decorative panels as regularly as possible throughout their life. It is forbidden to use polishing products, particularly those containing wax or silicone.											

MEDIUM OR RECENT DIRT	Very hot water, clean cloths or suede cloths, sponge or soft brush (such as nylon brush), usual cleaning products without abrasive particles, washing-up liquid, washing detergent, black soap or bar soap. Soak with solution or product and leave on based on the degree of dirt. End by rinsing with clean water. Completely remove the cleaning product to prevent the formation of rings. Wipe the surface with a clean cloth or domestic all-purpose paper towel. Change the cloth frequently. Glass detergents may also be used. →								Organic solvents (such as acetone, burning alcohol, petrol, perchloroethylene, methyl, ethyl ketone, white spirit).	Cleaning only before hardening. It is necessary to remove immediately with water or solvents.	Remove the silicone mastic glue with a wood en or plastic scraper without scratching. Remove silicone-based wax with a specific solvent (white spirit) and wash with warm water mixed with detergent.
	Remove residuals of wax and paraffin with a wood or plastic scraper. Make sure the surface does not get scratched.	Treatment with disinfecting products. Steam cleaning or high pressure cleaner. Disinfection according to specific instructions.		Water or organic solvents.		For the application of glues and lacquers, it is recommended to contact the manufacturer concerning the most suitable product in order to avoid or remove dirt due to manufacturing activities.					
For regular cleaning, never use scourers or abrasive products (scouring powder, steel wool) or polishing products, wax, furniture detergents or bleaching agents. Do not use cleaning products containing strong bases, acids or their salts (limescale removers with phormic acid and sulfamide acid, drain cleaners, hydrochloric acid, silver cleaner or pipe cleaning products).											

PERSISTENT OR OLD DIRT	Leave a liquid washing-up detergent or a paste prepared with washing powder and water overnight. Liquid detergents, polishing pastes and bleaching agents should only be used with caution and occasionally. With shiny finishes, follow specific precautions (see page 43). →								Using water, solvents or paint removers, soften, take off and lift the film.	No cleaning possibility after hardening.	Remove silicone-based mastic glues with a wooden or plastic scraper without scratching. Remove silicone-based wax with a specific solvent (white spirit) and wash with warm water mixed with cleaning product.
	To remove persistent residuals of limescale, use a weak acid based product (acetic such as domestic vinegar, citric or aminosulphonic diluted at 10 %).	Graffiti may be removed with a suitable solvent (it is advisable to test the product first).									
In case of cleaning with dangerous chemicals, follow the accident prevention advice: open the windows, do not stand near naked flames, wear gloves and protective glasses.											