


Seife und Waschmittel

Arbeitsblatt Basis

 1. Suche 11 Begriffe im Suchrätsel und ordne sie der passenden Beschreibung darunter zu.

K	O	H	L	E	N	W	A	S	S	E	R	S	T	O	F	F	K	E	T	T	E	N
A	W	D	F	V	B	G	R	T	G	Z	H	U	J	I	K	T	G	B	P	D	C	S
L	R	S	C	V	F	R	T	G	Z	H	U	J	S	M	L	E	Z	J	H	F	Z	P
I	Ü	S	E	A	E	U	T	R	O	P	H	I	E	R	U	N	G	M	O	D	R	R
L	Q	Ü	Ö	B	S	E	E	H	T	W	J	Z	I	W	R	T	S	F	S	T	W	O
A	M	N	B	V	F	R	N	N	J	T	F	V	F	R	D	H	N	K	P	O	L	P
U	Ö	T	F	E	T	S	Ä	U	R	E	A	E	E	D	Ä	R	G	H	T	Z	A	
G	H	C	D	R	E	W	I	R	T	G	D	R	F	T	G	R	Z	N	A	Z	U	N
E	M	B	V	F	R	T	D	Z	R	R	G	V	F	S	E	T	Z	S	T	E	S	T
M	K	O	L	P	Ü	Z	E	F	T	G	D	R	S	E	V	E	T	H	E	Z	J	R
F	E	T	T	S	Ä	U	R	E	A	N	I	O	N	G	V	R	H	R	T	J	U	I
K	E	O	B	E	R	F	L	Ä	C	H	E	N	S	P	A	N	N	U	N	G	K	O
M	J	H	N	B	G	T	F	R	S	V	F	R	T	Z	U	J	D	R	J	Ä	I	L

	Sie wird von Seifen und Waschmitteln zerstört, um den Schmutz besser aus den Fasern lösen zu können.
	Sie wird zur Herstellung von Schmierseife verwendet.
	In diese Bestandteile wird Fett durch eine Base gespalten.
	Diese Teile der Seifenmoleküle sind wasserfeindlich und fettfreundlich.
	Es enthält eine COO^- -Gruppe und ist deshalb wasserfreundlich und fettfeindlich.
	Sie bewirkt, dass Schmutz in kleine Teilchen zerlegt wird und so leicht entfernt werden kann.
	Sie verhindern das Abspalten von Kalk aus dem Wasser und so das Grauwerden der Wäsche.
	Sie senken die Oberflächenspannung des Wassers und lösen den Schmutz, ähnlich wie Seife.
	Sie wurden früher zur Enthärtung eingesetzt, sind aber sehr umweltschädlich.
	Überdüngung von Flüssen und Seen