

Stundenprotokoll vom Mittwoch, 12. Februar 2003

Es fehlen: Alexey & Janine

S.316 & 317 Klebstoffchemie (im gelben Chemie-Buch)

VB: Beide Oberflächentypen wurden gut miteinander verklebt. (Styropor = Polystyrol, siehe S.306 / Papier = Cellulose, siehe S.368). Die Lösungsmittelmoleküle (Wasser) sind verschwunden (verdampft).

Farbstoff- und Biochemiebuch mitbringen am Donnerstag, zum abgeben.

VB: Durch Gasproduktion zerrissene Kleisterteile.

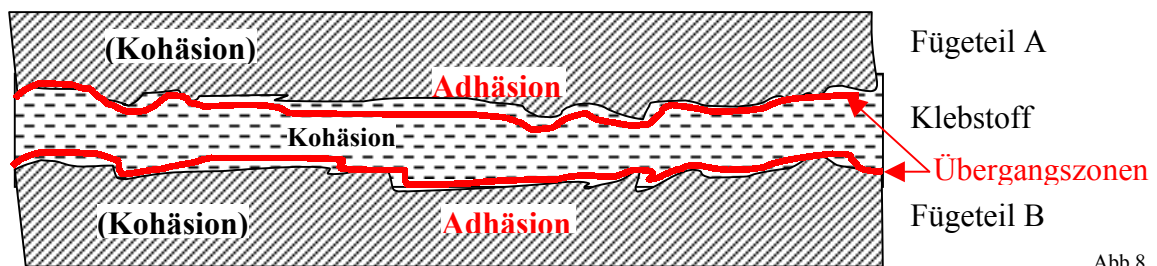
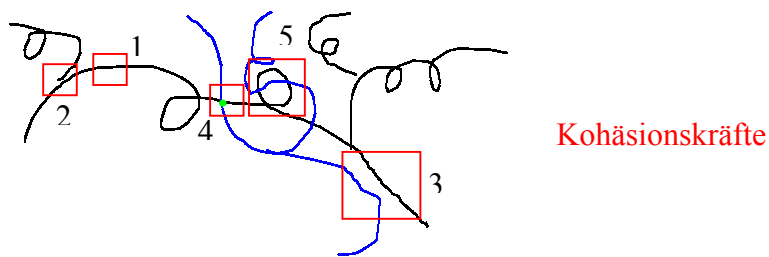


Abb.8



Nr.	Allgemein	Papier (Cellulose)	Styropor <chem>*C1=CC=C(C=C1)C2=CC=CC=C2C1*</chem>	Klebstoff (Stärkekleister)
1	Verbindung der Bausteine	-Glc- ^β -Glc-glyk. Bindung	σ-Bindung zw. Styrolmonomeren	-Glc- ^α -Glc-glyk. Bindung
2	Verzweigte Polymere (Verzweigungen intramolekular)	%	%	1-6-Verzweigung der Glc
3	Nichtkovalente intermolekulare WW	H-Brücken zw. Glc	Van-der-Waals-Kräfte (London-WW)	H-Brücken zw. Glc (-O-H / H-O-)
4	Kovalente nachträgliche Vernetzung (intermolekular)	%	%	%
5	Knäuelbildung	%	%	möglich

S.319: Vulkanisieren