

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.

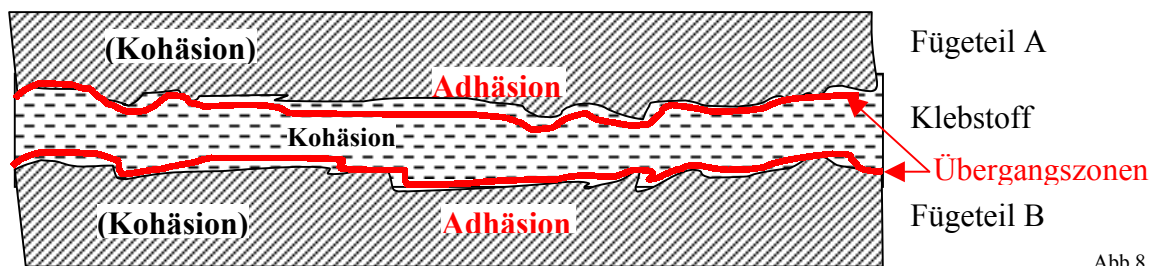
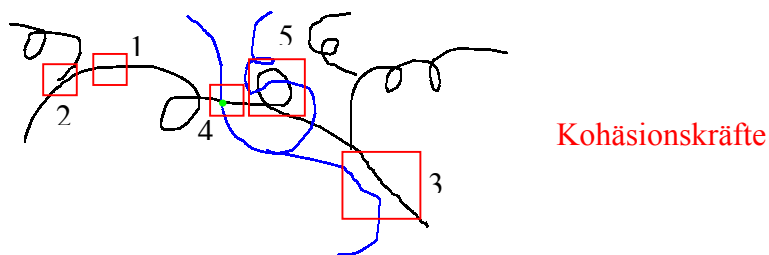


Abb.8



| 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