Herrn Dir. Dr. Müller-Conrade

J.G.-Verfahren zur Aufarbeitung von C_2-C_4-Kohlenwasserstoffen (gesättigt) in Hydrierwerken.

2168-4.03-4

$C_2H_6 + C_3H_8 + n\text{-}C_4H_{10} + i\text{-}C_4H_{10}$ – Destillation

Aethan

Dehydrierg. nach Klein

Zerlegung nach Linde

Rein-Aethylen

Thermische Dehydrierung nach Häuber

Anreicherung der Olefine d. Cu-Wäsche nach Häuber

Hydrierung

Polybi hydriert O.Z. ~60

Polybi hydriert O.Z. 63-64

Druckpolymerisat. nach Häuber

Hydrierung

Polybi hydriert O.Z. 70-88

Inhibitor-Zusatz

Polybi unhydriert O.Z. ~80

Destillation der Olefine

Rein-Aethylen

Rein-Propylen

Propan

ca. 10 % Propan

Dehydrierg. mit Kontakt nach Conrad

Katalytische Polymerisation (Uerdingen Versuche)

Katalytische Polymerisation nach Keunecke

Dehydrierg. + Krackung nach Häuber

Anreicherung der Olefine durch Cu-Wäsche nach Häuber

Druckpolymerisation nach Häuber

Hydrierung

Polybi hydriert O.Z. 60-65

Inhibitor-Zusatz

Polybi unhydriert O.Z. ~80

n-Butan

Katalyt. Dehydrierg. zu n-Butylen

Roh- Großkinsky

Katalyt. Dehydrg. zu Butadien

Roh- Großkinsky

Kopolymerisation

Versuche Leuna

Druckpolymerisat. nach Häuber

Hydrierung

Polybi hydriert O.Z. 65-71

Inhibitor-Zusatz

Polybi unhydriert O.Z. 80-85

Butadien

Gemeinsame Dehydrierung von n- + i-Butan

Versuche Leuna

Kopolymerisation

Versuche Leuna

Hydrierung

Polybi hydriert O.Z. 98-96

Hydrierung

Polybi O.Z. ~96

Alkylierung

40 % i-Butan + 60 % Isobutylen

Alkylierung

Polybi hydriert O.Z. 90-96

Polybi O.Z. ~96

i-Butan

Dehydrierung zu Isobutylen

Me 52

Polymerisation zu Diisobutylen

Hydrierung

Isooktan O.Z. 100

Lichtbogenverfahren ist nicht eingezeichnet.

O.Z. = Researchzahlen

16.III.39 Schö.

M 2433 -8