

Bản Hiệu Đính Sách "Khoa Học Kỹ Thuật Công Nghệ Cao Su Thiên Nhiên" (lần thứ 6)

1. Phần nội dung đính chính:

STT	TRANG	DÒNG	NỘI DUNG CẦN ĐÍNH CHÍNH	HIỆU CHỈNH LẠI
1	11	13↓	tức là có được cao su bột, cao su thô từ dạng có tính đàn hồi	tức là có được cao su thô từ dạng có tính đàn hồi
2	15	5↑	nước, các muối khoáng, acid, các muối hữu cơ	nước, các muối khoáng, các acid hữu cơ, các muối hữu cơ
3	37	17↑	Newark... New York	Newark-New York
4	57	7↓, 12↓	oxy kẽm	oxide kẽm
5	62	6↓	sự hydracid hóa	sự hydrate hóa
6	63	9↓	thể oxy hóa - khử dương	hiệu số điện thể oxy hóa - khử dương
7	71	11↓	oxy kẽm	oxide kẽm
8	74	2↓	mặt khác serum dùng làm phân bón rất tốt.	mặt khác serum (trung tính hóa, khử hoàn toàn mùi hôi thối, thêm đậm) dùng làm phân bón cây cao su rất tốt (chất dinh dưỡng, chất cấu tạo phi cao su của cao su trả về cho cây cao su).
9	79	6↑	oxy kẽm	oxide kẽm
10	91	6↓	Dehydracid hóa	Dehydrate hóa
11	97	7↓	Các polymer hóa của isoprene	Cách thức polymer hóa của isoprene
12	97	1↑	Các ozonide này sẽ phân tích cho ta H ₂ O ₂ (hydroperoxide)	Các ozonide này sẽ phân giải cho ta H ₂ O ₂ (hydroperoxide)
13	98	10↑	Sự nhận rõ các chất sinh ra từ việc phân tích	Sự nhận rõ các chất sinh ra từ việc phân giải
14	107	9↓	Perter	Peter
15	127	11↓	Nitrogen oxy	Nitrogen oxide
16	127	12↓	nitrogen oxy	nitrogen oxide
17	131	4↓	alhydride maleic	anhydride maleic
18	171	10↑	oxy kẽm	oxide kẽm
19	175	9↓	cetone (oxy mesityl)...	cetone (oxide mesityl)...
20	181	2↑	oxy kẽm	oxide kẽm
21	188	5↓	oxy kẽm	oxide kẽm
22	206	4↑, 6↑	oxy kẽm	oxide kẽm
23	209	2↓	hắc ín, nhựa thông	hắc ín nhựa thông
24	210	7↓	các oxy	các oxide
25	213	3↓, 4↓	chất oxy như oxy sắt, oxy thủy ngân	chất oxide như oxide sắt, oxide thủy ngân
26	213	8↓	chất oxy hiện hữu	chất oxide hiện hữu
27	220	8↑	oxy cao su	oxide cao su
28	220	10↑	các chất oxy khác	các chất oxide khác
29	225	3↑, 12↑	oxy cao su	oxide cao su
30	226	8↓, 11↓	oxy cao su	oxide cao su
31	226	6↓	anhydric acetic	anhydride acetic
32	228	18↓	oxy carbon	oxide carbon
33	229	10↓, 19↓	oxy cao su	oxide cao su
34	234	3↓, 4↑	oxy cao su	oxide cao su
35	236	8↓	OXY KẼM	OXIDE KẼM
36	244	5↑	oxy kẽm	oxide kẽm
37	244	15↑	oxy đồng	oxide đồng
38	248	13↓	oxy cao su	oxide cao su
39	250	12↑	anhydric sulfurous	anhydride sulfurous
40	260	13↓	Tỉ trọng: 1,2	Tỉ trọng: 1,17
41	260	9↑	Oxy kẽm: 10 1,790 80 800	Oxide kẽm: 5 0,893 80 400
42	260	3↑	Tổng cộng: 156,6 130,114 3781,5	Tổng cộng: 151,6 129,217 3381,5
43	262	13↑	Oxy kẽm Nhật số 3: 0.800	Oxide kẽm Nhật số 3: 0.400

STT	TRANG	DÒNG	NỘI DUNG CẦN ĐỈNH CHÍNH	HIỆU CHỈNH LẠI
44	262	4↑	Tổng cộng: 12.548	Tổng cộng: 12.148
45	263	7↓	Tỉ trọng hỗn hợp: 1,2	Tỉ trọng hỗn hợp: 1,17
46	274	10↑	hỗn hợp	hỗn hợp
47	275	1↓	(chịu một độ dẫn gấp 4 lần lúc đang nóng 80-100°C)	(lúc ra khuôn tháo nòng ruột, miệng túi chườm chịu một độ dẫn gấp 4 lần lúc đang nóng 80-100°C)
48	275	7↑	Oxy kẽm ngoại (ZnO số 3): 12%	Oxide kẽm ngoại (ZnO số 3): 5%
49	276	10↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
50	277	2↑	ZnO: 12% 12% 10% 10% 10%	ZnO: 7% 6% 6% 5% 5%
51	278	1↑	ZnO: 10% 10% 10% 10% 10%	ZnO: 5% 5% 5% 5% 5%
52	279	18↓	ZnO: 10% 10% 10% 10% 10%	ZnO: 5% 5% 5% 5% 5%
53	280	5↓	Oxy kẽm ngoại (Nhật số 3): 10%	Oxide kẽm ngoại (Nhật số 3): 5%
54	286	7↑	oxy lâu dài	oxy hóa lâu dài
55	291	3↓	(oxy chì)	(oxide chì)
56	292	10↑	để chùi sạch hỗn hợp đã lưu hóa được còn sót (nếu có)	để chùi sạch hỗn hợp có thể lưu hóa được còn sót (nếu có)
57	301	4↑	Heveaplus NG-23	Heveaplus MG-23
58	302	7↑	oxy kẽm	oxide kẽm
59	303	8↓	amoniac kẽm	amonium-kẽm
60	321	2↑	oxy kẽm	oxide kẽm
61	322	1↓	Magnesium oxyt	Oxide magnesium
62	322	5↓	(oxyt chì)	(oxide chì)
63	324	3↑, 5↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
64	328	10↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
65	329	2↓	oxyt kẽm	oxide kẽm
66	329	3↓	Magnesium oxyt	Oxide magnesium
67	329	4↓	(oxyt chì)	(oxide chì)
68	331	9↑	dichloro ethylene	dichloroethylene
69	332	16↓	oxyt kẽm	oxide kẽm
70	332	18↓	magnesium oxyt	oxide magnesium
71	338	15↓	oxyt kẽm	oxide kẽm
72	338	16↓	magnesium oxyt	oxide magnesium
73	341	14↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
74	341	14↑	acid atearic	acid stearic
75	344	11↑	magnesium oxyt	oxide magnesium
76	344	14↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
77	347	12↓	oxyt kẽm	oxide kẽm
78	347	6↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
79	350	9↑	Acid steatic	Acid stearic
80	350	10↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
81	351	12↓	oxy kẽm	oxide kẽm
82	352	10↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
83	354	1↑	hydroxyt kẽm	hydroxide kẽm
84	354	10↓	oxyt kim loại	oxide kim loại
85	354	7↑	Oxyt kẽm	Oxide kẽm
86	355	1↓	oxyt kẽm	oxide kẽm
87	356	8↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
88	357	2↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
89	358	6↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
90	358	12↑	oxyt chì	oxide chì
91	358	8↓	hoặc chất ổn định khác thích hợp dùng loại chế biến	hoặc dùng chất ổn định khác thích hợp cho từng loại sản phẩm chế biến
92	359	11↓	Oxyt chì	oxide chì
93	359	5↑	Magnesium oxyt	Oxide magnesium
94	361	8↓, 14↓	oxyt kẽm	oxide kẽm
95	363	4↓	oxyt kim loại	oxide kim loại
96	373	6↓	Kháng Cu và Mn rất tốt:	Kháng Cu và Mn: rất tốt
97	378	7↓	oxyt đồng	oxide đồng

STT	TRANG	DÒNG	NỘI DUNG CẦN ĐÍNH CHÍNH	HIỆU CHỈNH LẠI
98	391	1↓	oxy sắt	oxide sắt
99	393	10↑	oxy sắt	oxide sắt
100	394	4↑	(càng mịn càng khó phân tán trong hỗn hợp)	(càng mịn càng khó phân tán dưới dạng các phần tử nhỏ trong hỗn hợp)
101	402	5↑	và dầu béo; oxy hóa được; có sắc nâu, thể nhão, dính đến thể khô	và dầu béo oxy hóa được; có sắc nâu, thể nhão dính đến thể khô
102	405	5↓	Vài chất cải thiện được quá trình ép đùn, cán, làm tăng hay làm mất tính dính như keo	Vài chất cải thiện được quá trình ép đùn, cán, làm tăng hay làm mất tính dính như keo
103	409	12↓	oxyt kẽm	oxide kẽm
104	410	3↑	oxyt kẽm	oxide kẽm
105	411	5↓	oxyt kẽm	oxide kẽm
106	419	5↓	so sánh với những chất hóa dẻo khác xem trang sau đây.	xem bảng so sánh các chất hóa dẻo khác nhau trang 453.
107	419	12↓	khối lượng cao su.	khối lượng cao su:
108	433	5↓	xem bảng so sánh	xem bảng so sánh trang 453
109	459	11↑	oxy kẽm	oxide kẽm
110	470	10↓	oxy kẽm	oxide kẽm
111	474	6↑	oxy kẽm	oxide kẽm
112	478	13↑	oxy kẽm	oxide kẽm
113	480	5↓	oxyt sắt vàng	oxide sắt vàng
114	481	7↑	magnesium oxyt	oxide magnesium

2. Phân hình ảnh công thức hóa học và phản ứng hóa học :

STT	TRANG	DÒNG	HÌNH ẢNH CẦN HIỆU ĐÍNH	HIỆU CHỈNH LẠI
1	100			
2	101			
3	103			

STT	TRANG	DÒNG	NỘI DUNG CẦN ĐÍNH CHÍNH	HIỆU CHỈNH LẠI
4	195		<p>The diagram shows a sulfur atom (S) with two lone pairs of electrons (represented by four dots) and two single bonds extending horizontally to the left and right. A reaction arrow points to the right, with '+2S' above it and '-H₂S' below it. The product is a sulfur atom with two lone pairs and two single bonds, one extending upwards and one extending downwards, forming a cross shape.</p>	<p>The diagram shows a sulfur atom (S) with two lone pairs and two single bonds extending horizontally. Two hydrogen atoms (H) are positioned above the sulfur atom, each connected to the sulfur by a single bond. A dashed box encloses the two hydrogen atoms. A reaction arrow points to the right, with '+2S' above it and '-H₂S' below it. The product is a sulfur atom with two lone pairs and two single bonds extending upwards and downwards, identical to the product in the previous diagram.</p>

3. Phần nội dung bổ sung:

STT	TRANG	DÒNG	NỘI DUNG BỔ SUNG
1	260	2↑	$d_{\text{(tỷ trọng hỗn hợp)}} = P_{\text{hỗn hợp}} / V_{\text{hỗn hợp}} = 1,17$

*** Ghi chú:**

- ↑: tính từ cuối trang đếm lên.
- ↓: tính từ đầu trang đếm xuống.