Speichern

Speichern							
Als Licht empfindet man elektromagnetische Strahlung der		Körper sind farbig, wenn sie		Wird die Farbe Gelb absorbiert, dann erscheint der Stoff		Die Verbindung Ethen ist farblos und absorbiert	
Wellenlänge	100 nm - 200 nm					10 1 610 10 11 19	i-h-
	□ 100 nm - 200 nm □ 300 nm - 400 nm		nur einen Teil des sichtbaren Spektrums reflektieren das Licht vollständig absorbieren		rot	UV sichtbarer Bereich IR	☐ gar nichts ☐ alles
	380 nm - 720 nm		das Licht vollständig absorberen		gelb		im UV-Bereich
	_				grün		_
	□ 1000 nm - 2000 nm		nur das UV reflektieren		blau		nur im roten Bereich
	> 2000 nm		das UV absorbieren		orange		nur im blauen Bereich
Wolle lässt sich mit sauren und basischen Farbstoffen färben,		Ein Textilfarbstoff		Bei der Herstellung von Azofarbstoffen spielen die folgenden		Bei den Küpe	nfarbstoffen wird die farblose Lösung (Küpe)
	☐ da sie aus Monosacchariden besteht		☐ darf nicht lichtecht sein	Begriffe eine F	Molle diazotieren und kuppeln	0 H	durch Reduktion wieder farbig
	da sie aus Fettmolekülen besteht		muss nicht waschecht sein		diazotieren und sulfatieren		durch Oxidation wieder farbig
	da sie Aminosäuren gebunden enthält		muss auf die Faser "aufziehen" und daran haften	(())-N=N-(())-NH,	kuppeln und sulfatisieren	01 >-(10)	durch eine Azokupplung wieder farbig
				₩ Andahstef ₩ '	_ ··	A 1 , C	
	da sie Zucker gebunden enthält	roter Textilfarbstoff	muss immer gut wasserlöslich sein	ARMINE —	die Reaktion von Azogruppen mit Methylgruppen	H 0	durch eine starke Erwärmung wieder farbig
	da sie Schwefelatome gebunden enthält		muss gut fettlöslich sein		die Reaktion von Azogruppen mit Alkylresten	1	durch Gefrierverfahren wieder farbig
Welches Färbeverfahren gibt es nicht?		Optische Aufheller absorbieren UV-Strahlung und geben die		Bei der additiven Farbmischung entsteht eine neue Farbe,		Komplimentfarben	
	☐ Direktfärbung	absorbierte Er	rotes Licht wieder ab	wenn	farbiges Licht verschiedener Lichtquellen gemischt wird		☐ sind Mischfarben
	☐ Küpenfärbung		gelbes Licht wieder ab		aus weißem Licht Farbanteile absorbiert werden		sind wischarben sind z.B. Carbonylfarbstoffe
							_
	☐ Entwicklungsfärbung		blauviolettes Licht wieder ab		UV-Strahlung weißes Licht beeinflusst		sind z.B. die Küpenfarbstoffe
	Aktionsfärbung		☐ IR-Strahlung wieder ab		UV-Strahlung zu weißem Licht addiert wird		ist ein Ausdruck, den es so nicht gibt
	Beizenfärbung		orangefarbenes Licht wieder ab		UV-Strahlung völlig absorbiert wird		sind alle Azofarbstoffe
Um Azofarbstoffe wasserlöslich zu machen, werden in die Moleküle		In den Azofarbstoffen verknüpft die Azogruppe		Das Phenolphthalein ist ein		Zu den Leben	nsmittelfarbstoffen gehören die
- N	☐ Nitrogruppen eingebaut		ein aromatisches System mit einer OH-Gruppe	HO Phenolphthalein OH	☐ Monomethylmethanfarbstoff		Anthocyane
NB	Sulfonatgruppen eingebaut	\(\lambda\), \(\lambda\), \(\lambda\)	ein aromatisches System mit einer Nitrogruppe		☐ Dimethylmethanfarbstoff		☐ Anthycanine
	Methylgruppen eingebaut	() · N = N · () · NH	ein aromatisches System mit einer Methylgruppe		Trimethylmethanfarbstoff		Anthicyane
10,54)-1 CH	Azogruppen eingebaut	Azatatskof 🗹 .	zwei aromatische Systeme		Tetramethylmethanfarbstoff		Anthocynane
I * V	beliebige Alkylreste eingebaut		sich mit mehreren Diazoniumgruppen	₩ %	grüner Farbstoff		Anthocyanide
Das ist die Formel von Anilingelb. Welcher Name ist auch		Dies ist die Formel von Buttergelb. Welcher Name ist auch		Diese Verbindung ist das Methylorange. Welcher Name ist		Dies ist die Formel von Sudangelb. Welcher Name ist auch	
gebräuchlich?		gebräuchlich?		auch gebräuchlich?		gebräuchlich?	
Sept adelinein.	☐ Distickstoffazobenzol	gebi aucilien.	2-Dimethylazobenzol	. som	Natrium-4-(4-Dimethylaminoazo)benzolsulfonat	gebrauennen	Tribenzolazohydroxid
Y"1	☐ Trickstickstoffazobenzol	CH ₃	4-Dimethylaminoazobenzol		p-Dimethylbenzolsulfonsäure		o-Hydroxyazobenzol
	2-Aminoazobenzol	СН	o-Dimethylazobenzol		2-Methylazobenzolschwefel-3-oxid	NN N	1-Phenylazo-2-naphthol
(\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	3-Aminoazobenzol		m-Dimethylazobenzol	HC W	☐ Dimethylaminosulfonsäure	"	☐ 1-Azo -3-hydroxy-3-benzol
	4-Aminoazobenzol		p-Dimethylazobenzol	CH ₆	2-Methylazo-p-sulfonsäure	HO,	Naphtholazo-p-phenyl
Indigo ist ein		Alizarin ist ein		Bei einer Diaz	otierung reagiert z.B. Anilin mit	Bei der Diazo	tierung entsteht ein
g					· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		<u></u>
0 1	☐ Beizenfarbstoff	о он	☐ Metallkomplexfarbstoff		☐ Salpetersäure		Azonium-Ion
	☐ Metallkomplexfarbstoff	OH	☐ Reaktivfarbstoff		Natriumnitrit und Salzsäure	(⊕),	Azo-Ion
	☐ Reaktivfarbstoff		☐ Dispersionsfarbstoff	6' → H-M → W	☐ Schwefelsäure	(() - N≡ N	☐ Diazid-Ion
	■ Küpenfarbstoff	I ~ Y ~		-1/0	schwefliger Säure	Diazoniumion	Diazonium-Ion
0	☐ Dispersionsfarbstoff	Ö	Beizenfarbstoff	n	Salzsäure	Diazontimon	☐ Azid-Ion
Bei einer Azokupplung reagiert ein Diazonium-Ion mit		Wenn das Diazonium-Ion mit Anilin reagiert entsteht		Bei der Azokupplung ist die Kupplungskomponente z.B.		Ein Farbsystem adsorbiert bei höheren Wellenlängen	
	■ Aminobenzol	APT	☐ 4-Nitroazobenzol		☐ Methanol	Energie	wenn das konjugierte Elektronensystem kleiner ist
NH ₂	Aminobenzol	NH ₂	4-Nitroazobenzoi 4-Hydroxyazobenzol	OH	Ethanol		
			_ , ,			Lower Descoped MD	wenn das konjugierte Elektronensystem größer ist
	☐ Imidobenzol	1 X X X	4-Aminoazobenzol		Phenol	Higher Occupid MO	wenn der Unterschied HOMO - LUMO größer ist
	☐ Iminobenzol		_ 4-Sulfoazobenzol	Phenol	Glykol	11-11-	wenn es keinen angeregten Zustand gibt
	Ammoniak	1			Glycerin	1' ''	wenn die Elektronen im Grundzustand bleiben
Eugen Datai, OC07 Faulastoffe, 21 Fuegen Saite Lyan 2							

Fragen Datei: OC07 Farbstoffe - 31 Fragen, Seite 1 von 2

Speichern

Speichern							
absorptions- (Extinktions-)spektrum von Malachitgrün. Der	Bei sichtbarer Farbe spricht man von Emission	Flammenfärbung: Wenn Elektronen auf ihr Ausgangsniveau					
toff wirkt grün	wenn der Stoff farbiges Licht absorbiert	zurückfallen, wird Strahlung					
weil er rotes Licht besonders gut durchlässt.	wenn der Stoff UV Licht absorbiert	absorbert emittiert					
		emitter					
weil er gelb-rotes und blaues Licht absorbiert.	□ wenn der Stoff Töne abgibt	in Elektronen umgewandelt					
☐ das kann das Spektrum nicht erklären.	wenn der Stoff UV Licht emittiert	in Protonen umgewandelt					
weil er alles Licht absorbiert.	wenn der Stoff farbiges Licht ausstrahlt	weder absorbiert noch emittiert					
Fragen Datei: OC07 Farbstoffe - 31 Fragen, Seite 2 von 2							