	Nugraha Athitama
	KI MIPA 3 Lutihan sval Kolu i O
	TVETTUR SOCIETY
1	Perhatikan beberapa Kalaid perikut!
	(1) multira (2) asap (3) Kabut (4) deh v (5) tinta
	Pasangan Kolo ia ya mempunya i fase (CTO ispors / Sama Epidapa / Pada nomor = (1) dan(1)
2	Dernatikan beberasa koluld berikut!
	(1) 6 16 17 Markon (2) 6 1 4 1 4 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
	Pasangun Kule ich ya mempunyai medium pendis porsi padat tordapat pada numor = (1) dan(3)
3.	to contankala ia yamerupakan sistem Koloid padat dalam gasadalan = Asap
4	Gojala panghamburan sinar oleh partikel koloid alsebut = Fren Tyndall
-	- On a labor water day i latered
7	Conton peristima yang menerapkan sifat Koagulasi adalah = Pengoluhan Kalet dari lateks
6	Diberikan beberapa cara pembuatan Koloid berikut
	(1) Busuc Belding (2) merkanije (3) pepti sogi (4) reaks i hodrolisis (5) feaks i derkompositi ro
	Pembuutan 120loid secara dispersi adalur = (1), (1), (3)
9	Carutan Kolold dimurnikan dengan cara = 1 Dialisik
8.	Ton-ion pengyanggu dapat diribagitan dergan cara = Dialisi 4
9.	Siblem Koloid meniliir = Ukuran portinel terdistersi 1-100 nm
0	Apakah campuran gos di udara merupurlan Koloid = benar
	Suotu Koivill dopat berbentut-lerbentul dari zot pada fase = semuo fase
7.	segelus susu memiliki zat cerdispersi pada fose = cair
	Selection of the select
3	Sualu Sol yong mengad Sorbsi dir dengan baik disport: Hidrofil
u	Yorg mer bukan Sifat, Kololo adalah = Tidak dupak disaring

15 Berilive inigg termasuk emulsi odolon = cat
16 pementuatan Koraid berdasorkan sifat adsorpsi adalun = pemetinun gula tehu dan norit
17. Yang bulkan termasuk Koloid adalah = minyakikan
18 Contoh Kuloid hidrofil adulah = Proteir
19. manal (ah metade yang paling tepat untuk membedakan suatu Koloi didan larutan hamagen? - Spektrufolometri
10. Borik Ut adotah Cara yang dafat digunaran un Eul (meny 1 cagulasi Suatu sistem 100101), Kewali - penambahan folimer adsorben
2). Hal - hal berikut merupu Kan Sifot Sistem Koloid: Kervali - VKuron partikel kurong dari Inm
27 Sifal-Sifal herikul menunjukun sifal Koloid = menghamburkan herikus cahaya
B proses elektrodiansis yydnakurun ternadop larutan Koloid hertujuan untuk = memisuhlan partikel- partikel Koloid
Kun Ke dalam air adalah = Belerang
5 Penyusun sistem Koloid osap adalah : Padat terdispersinya dalam go 5