Aluno: Luis Ota vio Lopes Amorina Prontua rio: SP3034178

D'un tratamento térmico e' o processo de aque cer um material, manté-lo nessa temperatura e posteriormente restrió-lo, todas essas três etapas em condições bem contradados de temperatura e tempo Esse tipo de tratamento e' utilizado para modificar as propriedades mecânicas e eletrias do material.

DAS ligais metalicas são mais interessantes do que os metais pulos Isso ocarre pois com elas e possível modificar propriedades meçãnicas como ductilidade, durcza, resistómia propriedes termicas e eletro may neticas, dencidade (diminuindo opeso) e elas san mais baratas que os metais puros. Entre elas existem as ferrosas (aços), e as não ferrosas (ovro de jóias, bronze, laços).

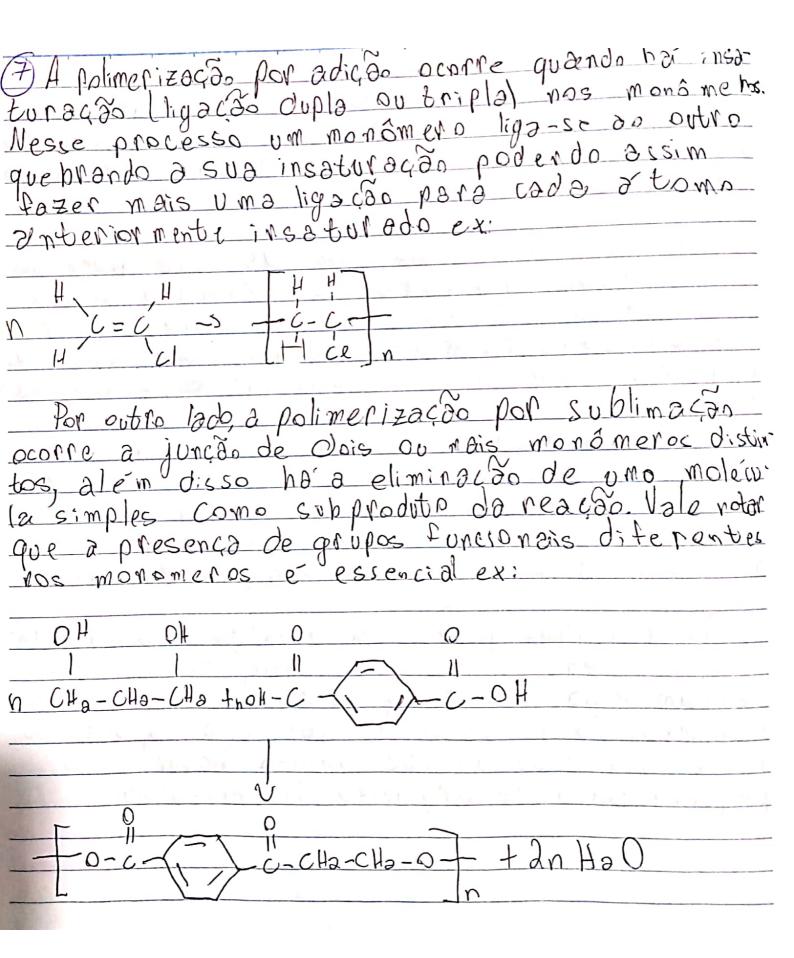
(3) A têmpera é un processa de tratamenta térmica aços. D'processo é feito com um aque cimento do mate rial até a temperatura de austenização, restriamento brusco até à temperatura ambiente Normalmente apris à témpera ocorre un novo aqueilments lem temperasura menor), a revenimenta, visanda aumentar a resistéria do moterial, pois à têmpora o deixa



Polimeros são grandes moléculas formadas pela união de varios grupos pequenos chamados mares. Os meros podem ser constituídos por A,C,N,O, Fe Si. Como a maioria de les e feita a bace de carpono a principal mate ria prima São os hidrocarbonetos provenientes do petroleo.

6 Polimeros ternotivos são polimeros que não se fundem com o evumento de temperatura. Eles são formados por cadeias tridimenção nais com ligações cruzadas. Ja os termoplasticas podem se fundir emaltas temperaturas e são formados por cadeias mais longais, sendo assim mais dústeis. Os polimeros termofixos não podem ser recicláveis devido à grande vigides de suas ligações, por serem muito fortica torna-se dificil transforman esse material.

6) Naturais: encontrados na natureza Sinteticos: produzidos em processo artesanal tomophimero: apenas um tipo de mero Lo polímero: mais de un tipo de mero Linear: não ha ramificações na molecula Ramificado: ha ramificações (cadeias secunda rias) Termopastico 4 ver questão 5 Termofixo Elas tômero: sustenta deformação elástica



D'Ceràmica vem da palavía grega Heraminos e significa natéria queimada devido ao processo De queima para obter as propriedades des Ses materiais. Elas são formadas combinando um metal com O, N, Pou S.

4) Cerâmicas tradicionais 580 as que podem ser encontradas no vatoreza como a argila e sílica (area) suas principais caracte Rísticae São um tamanho major de particulais, visiveis a partir de micros corpios ópticos, e o formato de particulas a leatorio. Jo as avançados são aquelas que são sinteti-Zadas en laboratorio como óxidos e carbetos. Por isso suas particulas podem son hem mais uniformes e possuir tamanho reduzido, serdo recessario uso de microscópios életrônicos.

10 As cerámicas podem ser amorfas o u cristalinas, no segundo caso as ligações iónicas
deixam essas estruturas cristalinas extremamente
complexas. Já no caso dos polimeras a estrutuna e majoritariamente amorfa havendo uma
pequena taxa de organização cristalina.

On Compositos são materiais criados a partir da junção de dois ou mais materiais distintos. Um composito esta em uma das três classi-Ficações possíneis: reforçado com partículas [pequenas ou grandes particulas de fase dispersal dent 10 de fase matriz, reforçado com fibra (Fibras de fose dispersa ne fase matriz) ou compositos estruturais la diferença das fascese 00' pela geometria delas, enão composição. Væle notar que p que caracteriza um com posito e a diferença de fases e não a tipo dus materiais, por isso e possive um compasito feito a partir de dois polimeros por Gremplo.

12) A fase motrize o que aparece em major quantidade, e' continua e circunda a ordina fase. Ja a fase reforço (dispersa) e a que eparece em menor quantidade e e descontinua.

Semiconditores são moteriais com condutividade etrica entre a dos condutores e isolantes Isso ocorre pois neles existe a bando proibida, porém ela é extremamente menon que nos 150lantes, assim elétrons de valència precisam de energia (diferente des metais) pequena/difepente de isolantes epera alcançar à banda de condução. Ao adicionar impurezas (dopantes) au samicondutor ele torna-se extrínseco caso contrário, en forma pura ele é chamado intrínce co

(14) S metais 520 os melhores condutores, logo 500 ps elementos com as menores, resistividades ldes considerando os supercondutiones nesse caso à resistividade so existe de vido 20 chaque dos elétrons de bonda de condução com as outras partículas do metal. Senicondutores, por mais que tam bein podom conduzir corrente elétrica, fazem isso con maion resistionais, ousejs, possoen major resisti-violade. Nesse caso à l'esistiviolade non oconre apenes devido aos choques, mas também por causa da energia necessaria para transformar os elétrons de valência em elétrons livres

(15) Uma impureza doadora é un elemento penta valente adicionado a estrutura do semicondutor. Por ser pentavalente um dos seus electrons não fará ligação com o silício tornando se um eletron litre que pode compor una corrente elétrica Popadicionar um e tornando a estrutura dorne as in purezers dos dornes as impurezers dos dornes criam materiais do tipo N Já as a ceitador as são elementos trivalentes, nesse caso faltará una ligação, originando assim la cunas. tereste esses de l'institute de la contraction d peter de vote rera. Nesse caso a falta de e torna o material tivo, ou seja, um semicondution do tipo P.