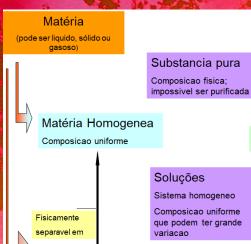
Classificação da matéria



Compostos ou subst. compostas

Elementos unidos em razoes definidas

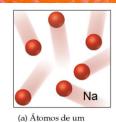
Ex: H2O; CO2; NaCl



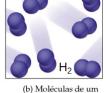
Combinam-se quimicamente para formar

Elementos ou subst. simples

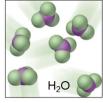
Nao podem ser divididos por processos quimicos ou fisicos Ex:H2,O2

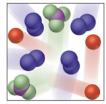


elemento



elemento





(c) Moléculas de um composto

(d) Mistura de elementos e um composto

Elementos Químicos Átomos

Nome	Símbolo	Natureza
Ferro	Fe	$\mathrm{Fe_3O_4}$
Cálcio	Ca	CaCO ₃
Prata	Ag (Argentum)	Ag
Oxigênio	О	O_2

ÁGUA + AREIA AR

Matéria Heterogenea Composicao nao uniforme

MISTURAS

HOMOGÊNEA solução



VARIEDADE ALOTRÓPICA

Variação na arrumação dos átomos

 $C_{(grafite)}$









estrutura cristalina

Decantação



Filtração



ATOMICIDADE

refere ao número de átomos que compõem uma substânci

Atomicidade	Substâncias
Monoatômica	He, Ne, Ar, Kr
Diatômica	H _{2,} N ₂ , HCI, CO
Tetratômica	P ₄ (fósforo branco)
Indeterminada	P _(verm) , C _(graf) , metais

Variação na atomicidade

O₂ (Oxigênio)

O₃ (Ozônio)

Combustão do álcool etílico

 $H_3C-CH_2-OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$

O fenômeno químico transforma a natureza íntima da matéria





O fenômeno físico não altera a natureza da matéria

densas das menos densas usando Destilação água corrente. Saída de água



Ex: processo usado por garimpeiros

Levigação: Separa substâncias mais

para separar ouro (mais denso) da areia (menos densa).

Dissolução ou floculação: Consiste em dissolver a mistura em solvente com densidade intermediária entre as densidades dos componentes das misturas. Ex: serragem + areia Adiciona-se água na mistura. A areia fica no fundo e a serragem flutua na água.