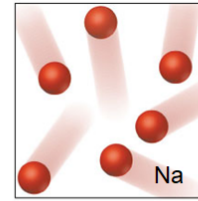
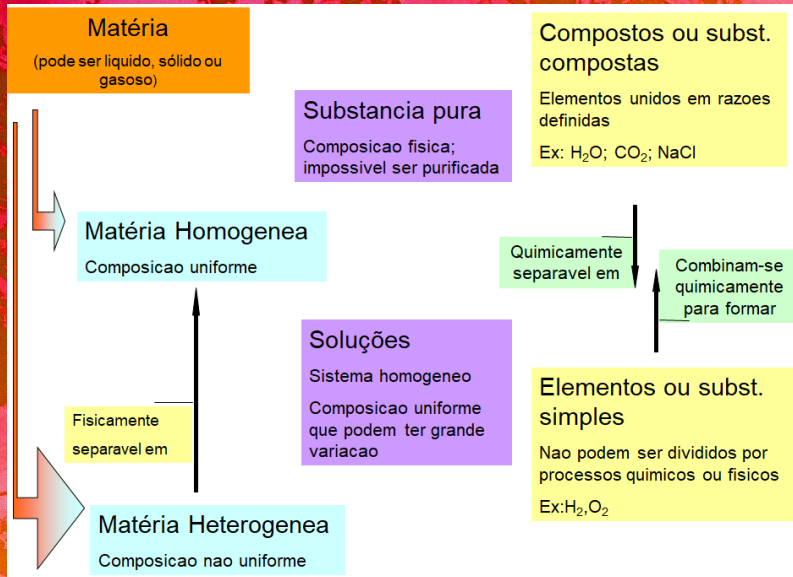
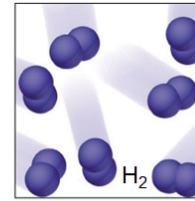


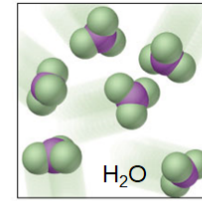
Classificação da matéria



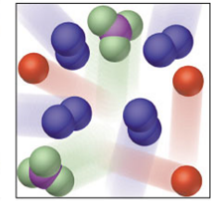
(a) Átomos de um elemento



(b) Moléculas de um elemento



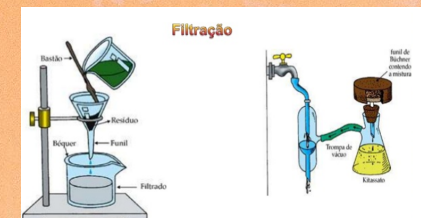
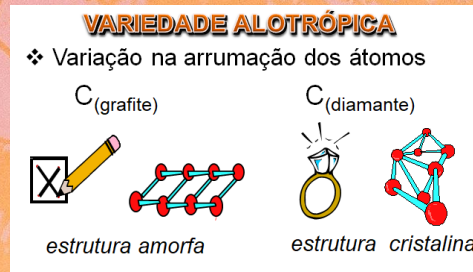
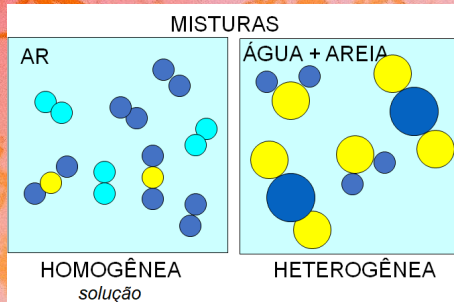
(c) Moléculas de um composto



(d) Mistura de elementos e um composto

Elementos Químicos_ Átomos

Nome	Símbolo	Natureza
Ferro	Fe	Fe_3O_4
Cálcio	Ca	$CaCO_3$
Prata	Ag (Argentum)	Ag
Oxigênio	O	O_2

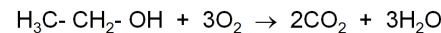


ATOMICIDADE

refere ao número de átomos que compõem uma substância

Atomicidade	Substâncias
Monoatômica	He, Ne, Ar, Kr
Diatômica	H_2 , N_2 , HCl, CO
Tetratômica	P_4 (fósforo branco)
Indeterminada	$P_{(verm)}$, $C_{(graf)}$, metais

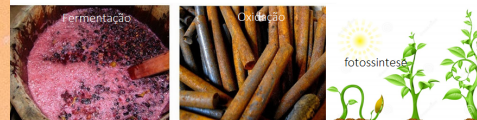
Combustão do álcool etílico



Reagentes

Produtos

❖ O fenômeno químico transforma a natureza íntima da matéria.



Levigação: Separa substâncias mais densas das menos densas usando água corrente.

Ex: processo usado por garimpeiros 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.