

depende a velocidade das reacções químicas			– chave.	mais do que uma opção por cada afirmação.
<ul style="list-style-type: none"> • Identificar a ideia actual de átomo. • Distinguir os três tipos de partículas constituintes do átomo. • Reconhecer as moléculas como agregados de átomos ligados. • Distinguir entre substâncias elementares e substâncias compostas. • Reconhecer através de diagramas, substâncias elementares, substâncias compostas e misturas de substâncias. • Compreender o significado da representação simbólica de elementos e de substâncias moleculares. • Descrever a composição qualitativa e quantitativa de moléculas simples. 	<ul style="list-style-type: none"> • Átomos e moléculas: dois tipos de corpúsculos das substâncias • Substâncias elementares e compostas • A linguagem dos químicos 			

OBSERVAÇÕES:

Material Necessário: Caneta de tinta azul ou preta.

Material que não é permitido: Corrector ou outros dispositivos de correcção, lápis ou esferográfica-lápis.

Duração da Prova: 90 minutos.