

TRABALHO DE RECUPERAÇÃO QUÍMICA (SETOR A)	PÁGINAS DOS EXERCÍCIOS PARA SER ENTREGUE NO DIA DA PROVA DE RECUPERAÇÃO:
CADERNO 2 MÓDULO 5 MÓDULO 6 MÓDULO 7 MÓDULO 8 MÓDULO 9	355,362 ,371, 383, 404 ,405 E 406 (Entregar em folha separada organizado com a página e número da atividade; grampeado com essa folha.

Nome:
Turma:

QUESTÃO 01 -O chumbo é um elemento químico que, quando em sua forma catiônica, apresenta uma elevada toxicidade, prejudicando muito a síntese da hemoglobina (presente nas hemácias). Uma das utilizações do chumbo é na fabricação de tintas utilizadas na confecção de brinquedos. Sabendo que o número atômico do **chumbo é igual a 82**, qual é sua distribuição em camadas?

QUESTÃO 02-As afirmativas a seguir descrevem estudos sobre modelos atômicos, realizados por Niels Bohr, John Dalton e Ernest Rutherford.

I. Partículas alfa foram desviadas de seu trajeto, devido à repulsão que o núcleo denso e a carga positiva do metal exerceram.

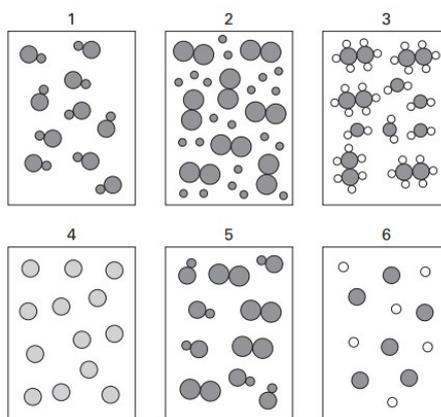
II. Átomos (esferas indivisíveis e permanentes) de um elemento são idênticos em todas as suas propriedades. Átomos de elementos diferentes têm propriedades diferentes.

III. Os elétrons movem-se em órbitas, em torno do núcleo, sem perder ou ganhar energia.

Assinale a alternativa que indica a sequência correta do relacionamento desses estudos com seus autores.

- A) Bohr, Rutherford, Dalton
- B) Rutherford, Bohr, Dalton
- C) Dalton, Bohr, Rutherford
- D) Rutherford, Dalton, Bohr

QUESTÃO 03- Nas figuras, são representados diferentes sistemas contendo determinadas substâncias químicas. Nelas, cada círculo representa um átomo, e círculos de tamanhos e cores diferentes representam elementos químicos distintos.



A respeito desses sistemas, é correto afirmar que

- A) 2, 3 e 5 representam misturas de substâncias compostas.
- B) 1e 6 representam substâncias simples como os gases nobres, por exemplo, o argônio e o criptônio.
- C) 2 representa uma mistura de uma substância simples, por exemplo, uma mistura de gás oxigênio e gás hélio.
- D) 4 e 6 representam substâncias simples puras.
- E) 5 representa uma substância composta pura

QUESTÃO 04. O chumbo é um elemento químico que, quando em sua forma catiônica, apresenta uma elevada toxicidade, prejudicando muito a síntese da hemoglobina (presente nas hemácias). Uma das utilizações do chumbo é na fabricação de tintas utilizadas na confecção de brinquedos. Sabendo que o número atômico do **chumbo é igual a 82**, qual é sua distribuição em camadas?

QUESTÃO 05. Observe a tabela a seguir:

Elemento	Nº Atômico(Z)	Prótons	Elétrons	Nêutrons	Nº de massa(A)
I	-----	20	20	21	-----
II	-----	19	19	-----	39
III	17	----	-----	18	-----
IV	----	20	----	----	38
V	18	----	---	21	----

Com base nas informações e nos seus conhecimentos, indique quais são, respectivamente, **isótopos e isóbaros e isótonos entre si:**

- A) I - IV; II - V e III - IV.
- B) II - V; I - IV e III - IV.
- C) III - IV; I - IV e II - V.
- D) I-V; III-IV e II-V.
- E) I-II; III-IV e IV- V.

QUESTÃO 06. A iodo terapia é um tratamento clínico em que se administra por via oral o iodo radioativo

Dado: número atômico do (iodo) I= 53

A distribuição eletrônica, em camadas, para os átomos do elemento iodo é representada por:

- A) K = 2 L = 8 M = 18 N = 18 O = 7
- B) K = 2 L = 8 M = 18 N = 25
- C) K = 2 L = 8 M = 8 N = 18 O = 17
- D) K = 2 L = 8 M = 18 N = 8 O = 17
- E) K = 2 L = 18 M = 8 N = 18 O = 7