



Ministério da Educação
Instituto Federal do Espírito Santo
Campus Nova Venécia

Edital DE 03/2023

Seleção de Monitores Bolsistas

CRONOGRAMA DE ENTREVISTA

MATUTINO – 10h às 11h	VESPERTINO – 13h30 às 14h30
Pedro Storch Gomes	Nicolas Silvério de Souza
João Manoel Costa Vilella	Gustavo Garcia de Oliveira
Denver Lavanhole da Rocha	Bryan Santiago Lorenzoni
Ana Karolina Benincá Pimentel	Endrik Lobo Zottele
	Danilo Cavati Littig
	Hesaque Burgarelli Ponte

LOCAL: SALA DE MONITORIA DE QUÍMICA

QUESTÃO A SER RESOLVIDA (10 MINUTOS)

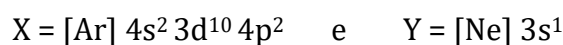
MATUTINO

O ferro sofre oxidação do oxigênio produzindo óxidos de ferro. Assim, sobre uma placa de ferro deixada ao ar, começou a aparecer um pó avermelhado constituído basicamente de óxido de ferro III. Considerando que a placa tem 2 kg mas apenas a superfície foi oxidada, ou seja, 1% de sua massa, responda:

- Qual a equação balanceada dessa reação?
- Quem é o reagente limitante?
- Qual a massa de óxido de ferro III produzida?
- Qual a massa do reagente em excesso?

VESPERTINO

Responda às perguntas formuladas sobre os elementos A e B que tem as seguintes configurações eletrônicas. Justifique todas as respostas, da forma mais completa possível:



A. Identifique o nome dos elementos X e Y.

X= _____ e Y= _____

- B. Que elemento (X ou Y) tem a maior Energia de Ionização?
- C. Que elemento (X ou Y) tem Afinidade eletrônica mais negativa?
- D. Que elemento (X ou Y) tem átomos maiores?
- E. Escreva os quatro números quânticos do elétron mais energético do elemento X.
- F. Escreva a representação de orbitais para a camada de valência do elemento Y.