



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO  
UNIVERSIDADE FEDERAL DE SERGIPE  
COLÉGIO DE APLICAÇÃO

Av. Marechal Rondon S/N, Rosa Elze. CEP: 49100-000  
(79) 3194-6930/6931 – [direcao.codap@gmail.com](mailto:direcao.codap@gmail.com) –



**Professora: Tâmara Santos**

**Aluno(a):** \_\_\_\_\_ **Disciplina: Ciências** **Série: 9<sup>o</sup> (A/B)**

### TAREFA 03- CAMADAS ELETRÔNICAS

#### INSTRUÇÕES:

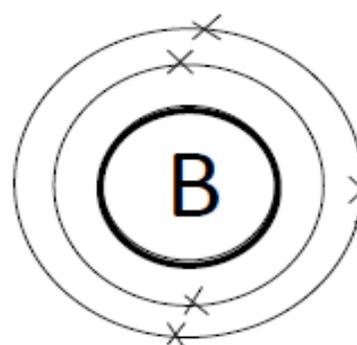
1. Leia na apostila o item “Organização dos elétrons no átomo”, preste atenção nos exemplos.
2. Veja o vídeo com a explicação de como fazer esta atividade
3. Não esquecer de postar no SIGAA para correção.
4. Dúvidas poderão ser sanadas todas as segundas das 14h às 15h pelo chat do SIGAA.

Na página a seguir, fazer a distribuição eletrônica dos 20 primeiros elementos da tabela periódica, na apostila tem uma tabela periódica para consulta. Se necessário revise as apostilas e vídeos disponíveis no SIGAA e site do CODAP.

**Bons Estudos!!**

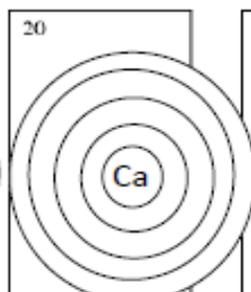
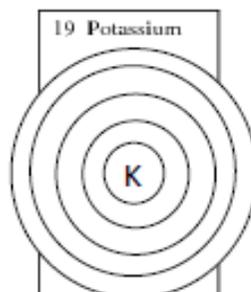
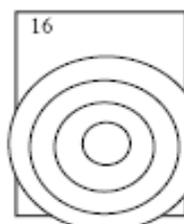
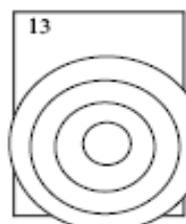
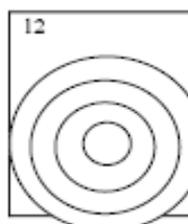
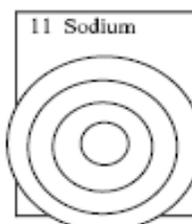
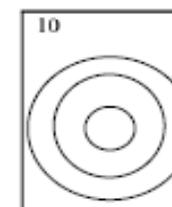
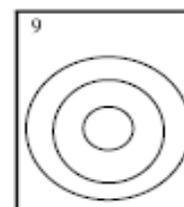
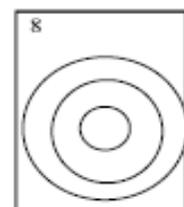
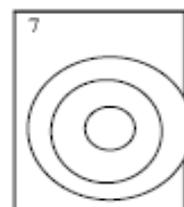
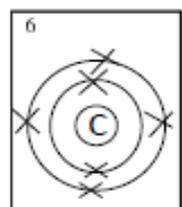
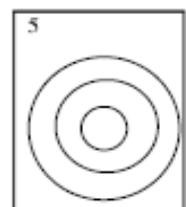
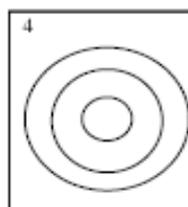
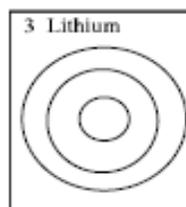
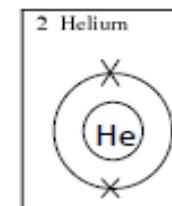
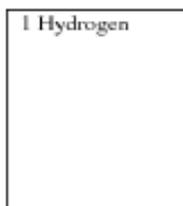
Nome: \_\_\_\_\_

**Bohr-Rutherford Diagrams of the First 20 Elements**



O X representa o elétron

The circle O is a shell that electrons sit on.



Preencha, para cada elemento, a sua distribuição eletrônica nas camadas.

- Lembrete:**
- 1) A 1ª camada (K) contém no máximo 2 elétrons.
  - 2) A 2ª camada contém no máximo 8 elétrons.
  - 3) A última camada não pode ter mais que 8 electrons.