



Escola/Colégio:

Disciplina: **QUÍMICA**

Ano/Série:

Estudante:

REPRESENTAÇÃO DE LEWIS E REGRA DO OCTETO

Responda as seguintes perguntas:

1. Esta representação é usada para conhecer a quantidade de elétrons de valência de um elemento químico.

- a. Elétrons de valência
- b. Regra do Octeto
- c. Estrutura de Lewis
- d. Ligação Química

2. A estrutura de Lewis mostrada corresponde a um elemento da família de:

- a. Alcalinos
- b. Alcalinos terrosos
- c. Halogenos
- d. Calcogênios



3. Indicar a estrutura de Lewis para um elemento químico cujo Z é 19:



4. Qual é a estrutura de Lewis do elemento Selenio (Z=34):



5. Qual é a estrutura de Lewis do elemento Zinco (Z=30):



6. Determine com a ajuda da Tabela Periódica o número de elétrons/grupo de valência do elemento:

Elemento	Número de elétrons de Valência	Grupo ou Família
Bi		
Ra		
Fr		
B		
As		

7. Ligue as representações de Lewis a família correspondente da tabela periódica:

a. família do Nitrogênio ►



b. alcalino terroso ►



c. família do Boro ►



d. alcalino ►

