

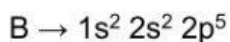


## QUIMIFIRST – LIGAÇÃO IÔNICA



Na ligação iônica ocorre \_\_\_\_\_ de elétrons.

Dadas as distribuições eletrônicas no estado fundamental de dois elementos A e B:



Os íons estáveis formados por esses átomos são respectivamente:

**A — e B —**

A fórmula provável do composto iônico formado entre A e B será:

**A B**

Com bases nos elementos e seus grupos (famílias da tabela periódica) determinados a seguir indique qual fórmula provável do composto iônico:

Al (Grupo 13) e O (Grupo 16): **Al O**

Ca (Grupo 2) e P (Grupo 15): **Ca P**

Na (Grupo 1) e Cl (Grupo 17): **Na Cl**

Ca (Grupo 2) e Oxigênio (Grupo 16): **Ca O**

Al (Grupo 13) e Br (Grupo 17): **Al Br**

Cs (Grupo 1) e S (Grupo 16): **Cs S**



Observação: Não deixe resposta em branco, adicione o número 1.

Bom Estudo!  
Profa. Ana (QuimicAna)