QUIMIFIRST – LIGAÇÃO IÔNICA

Na ligação iônica ocorre _____ de elétrons.

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

A → $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$

B → $1s^2\ 2s^2\ 2p^5$

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 (QuímicAna)

LIVEWORKSHEETS