

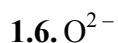
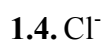
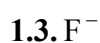


Escola Secundária Vitorino Nemésio
Física e Química
Curso Profissional de Técnico de Energias Renováveis – 1º ano
Ficha de trabalho N° 6

Módulo Q₁ – 3.2. Ligação química: ligação iónica
Módulo Q₁ – 3.3. Ligação química: ligação metálica

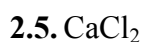
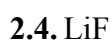
Nome: _____ Turma: ____ Número: __

1. Utilizando a notação de Lewis represente os seguintes iões:



Dados ($Z(\text{Li}) = 3$; $Z(\text{Ca}) = 20$; $Z(\text{F}) = 9$; $Z(\text{Cl}) = 17$; $Z(\text{S}) = 16$; $Z(\text{O}) = 8$; $Z(\text{Al}) = 13$)

2. Represente na notação de Lewis os seguintes compostos iónicos:



Dados ($Z(\text{Li}) = 3$; $Z(\text{Ca}) = 20$; $Z(\text{F}) = 9$; $Z(\text{Cl}) = 17$; $Z(\text{S}) = 16$; $Z(\text{Na}) = 11$; $Z(\text{K}) = 19$; $Z(\text{Mg}) = 12$)

3. Faça a legenda da figura:

