

## Analizando a tabela e levantando hipóteses

Observe atentamente os dados da tabela entregue pelo seu professor e responda as questões abaixo:

1. Qual tipo de composto apresenta as maiores temperaturas de fusão?

---

---

2. Qual tipo de composto apresenta as maiores temperaturas de ebulição?

---

---

3. Formule uma hipótese que explique, a nível submicroscópico (a nível das partículas que formam as substâncias), as diferenças observadas entre os compostos iônicos e os moleculares:



4. Apresentem suas conclusões para o outro grupo, discutam e, se

necessário reformulem a hipótese proposta no item 4:



5. Leiam atentamente o texto entregue pelo seu professor, reflitam e, se necessário, façam no espaço abaixo os ajustes necessários:




6. Com base nos dados da tabela, identifique os compostos abaixo indicando

qual deles é um composto iônico e qual é molecular:

REPUBLICA FEDERATIVA DA QUÍMICA

SECRETARIA DAS CARACTERÍSTICAS DAS SUBSTÂNCIAS  
DEPARTAMENTO DAS PROPRIEDADES FÍSICAS



CH<sub>2</sub>O - FORMOL

COMPOSTO ??????

CARTEIRA DE IDENTIDADE DA QUÍMICA

REPUBLICA FEDERATIVA DA QUÍMICA

SECRETARIA DAS CARACTERÍSTICAS DAS SUBSTÂNCIAS  
DEPARTAMENTO DAS PROPRIEDADES FÍSICAS



MgCl<sub>2</sub> CLORETO DE  
MAGNÉSIO

COMPOSTO ??????

CARTEIRA DE IDENTIDADE DA QUÍMICA

VALIDADE EM TODO TERRITÓRIO MUNDIAL

REGISTRO GERAL CAS 0050 - 00 - 0

NOME Metanal

FÓRMULA CH<sub>2</sub>O

DENSIDADE 1,060 g/cm<sup>3</sup>

PONTO DE EBULIÇÃO 98°C

PONTO DE FUSÃO -92°C

LEGISLAÇÃO DA QUÍMICA

VALIDADE EM TODO TERRITÓRIO MUNDIAL

REGISTRO GERAL CAS 7786 - 30 - 3

NOME Cloreto de Magnésio

FÓRMULA MgCl<sub>2</sub>

DENSIDADE 2,32 g/cm<sup>3</sup>

PONTO DE EBULIÇÃO 1.412°C

PONTO DE FUSÃO 714°C

LEGISLAÇÃO DA QUÍMICA