

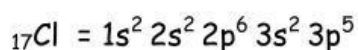
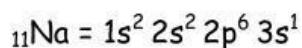


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

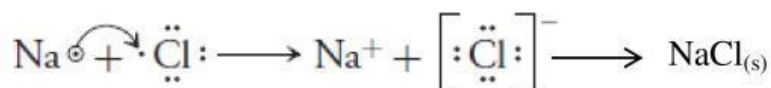
Model 1 Proses Pembentukan Senyawa NaCl

Perhatikan proses pembentukan senyawa NaCl dibawah ini!!!

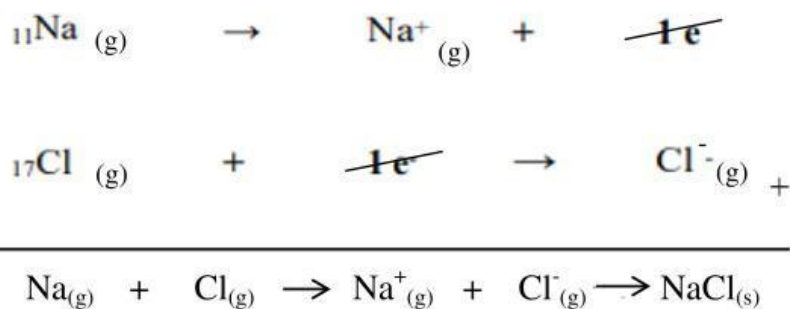
- a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom Na dan atom Cl



- b. Menggambarkan proses serah terima elektron



- c. Sehingga senyawa yang terbentuk yaitu :



Jadi, rumus kimianya adalah: **NaCl**

Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!

1. Tuliskan elektron valensi atom Na?

.....

.....

2. Tuliskan elektron valensi atom Cl?

.....

.....



E-MODUL IKATAN ION & KOVALEN

Guided Inquiry Learning



3. Dari model diatas, Atom Na cenderung (**menerima / melepaskan**) elektron sebanyak..... sehingga konfigurasinya akan sama dengan atom pada gas mulia



4. Dari model diatas, Atom Cl cenderung (**menerima / melepaskan**) elektron sebanyak sehingga konfigurasinya akan sama dengan atom pada gas mulia



5. Manakah yang lebih stabil antara atom Na atau ion Na^+ ?



6. Manakah yang lebih stabil antara atom Cl atau ion Cl^- ?



7. Apa ikatan yang terbentuk jika ion Na^+ dan Cl^- saling tarik menarik ? dan tuliskan rumus senyawa yang terbentuk

