

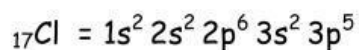
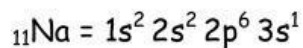


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

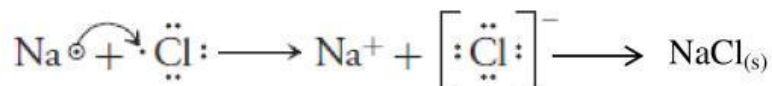
Model 1 Proses Pembentukan Senyawa NaCl

Perhatikan proses pembentukan senyawa NaCl dibawah ini!!!

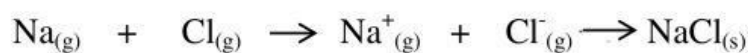
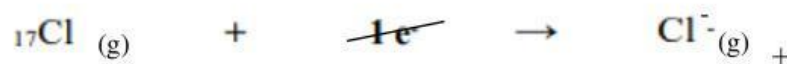
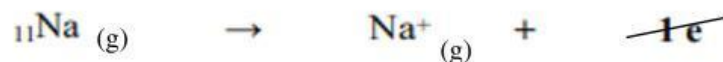
- a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom Na dan atom Cl



- 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?

.....

.....





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

