

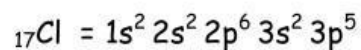
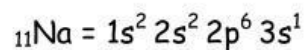


EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

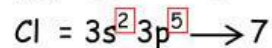
Model 1 Proses Pembentukan Senyawa NaCl

Perhatikan proses pembentukan senyawa NaCl dibawah ini!!!

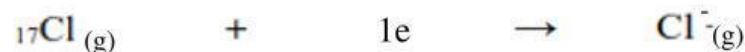
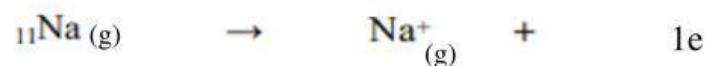
a. Tuliskan konfigurasi elektron dari atom Na dan atom Cl



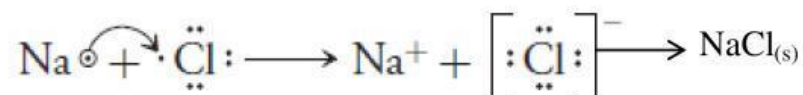
b. Tentukan elektron valensi dari atom Na dan atom Cl



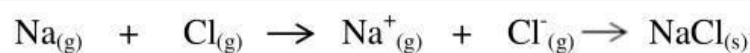
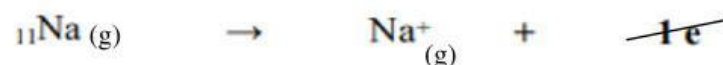
c. Pembentukan ion positif dan negatif



d. Menggambarkan proses serah terima elektron



e. Sehingga senyawa yang terbentuk yaitu :



Jadi, rumus kimianya adalah: **NaCl**





Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

1. Dari model 1, Atom Na cenderung melepaskan elektron sebanyak..... sehingga terbentuk ion, setelah stabil konfigurasi akan sama dengan atom Ne pada gas mulia

2. Dari model 1, Atom Cl cenderung menerima elektron sebanyak sehingga terbentuk ion....., setelah stabil konfigurasi akan sama dengan atom Ar pada gas mulia

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

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

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

