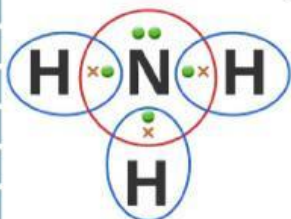


KEGIATAN BELAJAR II

3

Diketahui nomor atom $H=1$ dan $N=7$. Data keelektronegatifan unsur $H=2,2$ dan $N=3,0$.

Perhatikan gambar struktur Lewis molekul NH_3 berikut!



- Tentukan konfigurasi elektron dan jumlah elektron valensi dari atom N dan H
- Berdasarkan gambar struktur Lewis NH_3 , analisis jumlah pasangan elektron ikatan dan pasangan elektron bebas yang terdapat pada atom N
- Hitung selisih keelektronegatifan antara atom N dan H, kemudian tentukan jenis ikatan N-H berdasarkan polaritasnya.



Menganalisis dan Mengevaluasi Proses Pemecahan Masalah

Dengarkan dan perhatikan penguatan yang disampaikan guru Anda dalam mengkonfirmasi jawaban masalah yang telah dilakukan! Buatlah kesimpulan pada kolom di bawah terkait pembelajaran hari ini!

KESIMPULAN

