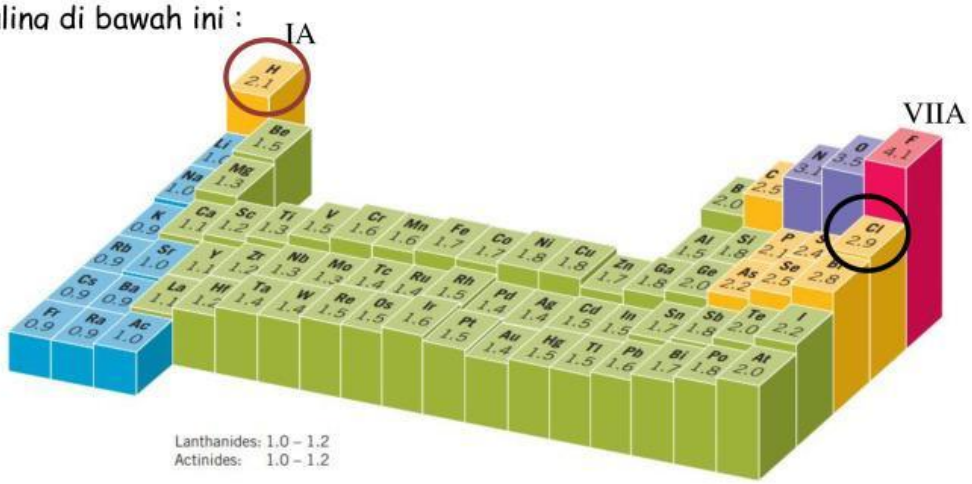
EKSPLORASI DAN PEMBENTUKAN KONSEP

Model 9. Keelektronegatifan Atom

Perhatikan nilai keelektronegatifan atom-atom menggunakan skala paulina di bawah ini :



(Jespersen, Brady, and Alison 2012)

Gambar 5. Nilai keelektronegatifan skala Pauling

Pertanyaan Kunci

Berdasarkan model diatas, jawablah pertanyaan dibawah ini!!!

Perhatikan atom Cl

1. Berdasarkan model diatas, dimanakah letak (golongan dan perioda) dari Cl?

   .....
   .....

2. Jika atom Cl saling berikatan akan membentuk senyawa Cl_2, apakah senyawa tersebut merupakan senyawa ion atau kovalen ?

   .....
   .....

3. Berdasarkan model diatas, berapakah nilai keelektronegatifan dari Cl?

   .....
   .....

LIVEWORKSHEETS

4. Berapakah selisih nilai keelektronegatifan antar atom Cl ?

.....
.....

5. Cl_2 merupakan salah satu contoh senyawa kovalen non polar. Berdasarkan jawaban ananda pada nomor 1-4, apakah yang dimaksud dengan senyawa kovalen non polar?

.....
.....

Perhatikan atom H dan Cl

1. Berdasarkan model diatas, dimanakah letak (golongan dan perioda) dari atom H dan Cl?

.....
.....

2. Jika atom H dan Cl saling berikatan akan membentuk senyawa HCl, apakah senyawa tersebut merupakan senyawa ion atau kovalen ?

.....
.....

3. Berdasarkan model diatas, berapakah nilai keelektronegatifan dari atom H dan Cl?

.....
.....

4. Berapakah selisih nilai keelektronegatifan dari atom H dan Cl?

.....
.....

5. Atom apa yang mempunyai keelektronegatifan yang lebih tinggi, sehingga atom apa yang bermuatan parsial positif dan parsial negatif?

.....
.....

LIVEWORKSHEETS

6. HCl merupakan salah satu contoh senyawa kovalen polar. Berdasarkan jawaban ananda pada nomor 1-5, apakah yang dimaksud dengan senyawa kovalen polar?

.....

.....

LIVEWORKSHEETS