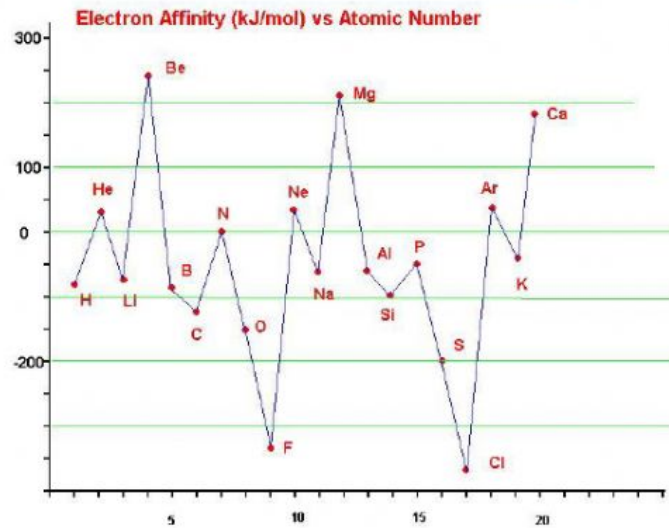


Jawab:

Afinitas Elektron

Grafik 4



Kecenderungan dalam afinitas elektron lebih bervariasi dibandingkan dengan energi ionisasi. Berdasarkan grafik di atas:

- ✓ Bagaimanakah kecenderungan afinitas elektron dalam satu golongan dan satu periode? Analisislah mengapa terjadi kecenderungan tersebut?

Jawab:

- ✓ Unsur-unsur dari golongan manakah yang memiliki afinitas elektron paling besar?

Jawab:

Keelektronegatifan

Tabel 1.4 Nilai Keelektronegatifan Unsur-unsur

IA																		VIIIA	
1 H 2,1																		2 He -	
IIA												III A	IV A	VA	VIA	VIIA			
3 Li 1,0	4 Be 1,5											5 B 2,0	6 C 2,5	7 N 3,0	8 O 3,5	9 F 4,0	10 Ne -		
												VIII B							
11 Na 0,9	12 Mg 1,2	IIIB	IVB	VB	VIB	VII B				IB	IIB	13 Al 1,5	14 Si 1,8	15 P 2,1	16 S 2,5	17 Cl 3,0	18 Ar -		
19 K 0,8	20 Ca 1,01	21 Sc 1,3	22 Ti 1,5	23 V 1,6	24 Cr 1,6	25 Mn 1,5	26 Fe 1,8	27 Co 1,8	28 Ni 1,8	29 Cu 1,9	30 Zn 1,6	31 Ga 1,6	32 Ge 1,8	33 As 2,0	34 Se 2,4	35 Br 2,8	36 Kr -		
37 Rb 0,8	38 Sr 1,0	39 Y 1,2	40 Zr 1,4	41 Nb 1,6	42 Mo 1,8	43 Tc 1,9	44 Ru 2,2	45 Rh 2,2	46 Pd 2,2	47 Ag 1,9	48 Cd 1,7	49 In 1,7	50 Sn 1,8	51 Sb 1,9	52 Te 2,1	53 I 2,5	54 Xe -		
55 Cs 0,7	56 Ba 0,9	57 La 1,1	72 Hf 1,3	73 Ta 1,5	74 W 1,7	75 Re 1,9	76 Os 2,2	77 Ir 2,2	78 Pt 2,2	79 Au 2,4	80 Hg 1,9	81 Tl 1,8	82 Pb 1,8	83 Bi 1,9	84 Po 2,0	85 At 2,2	86 Rn -		
87 Fr 0,7	88 Ra 0,9	89 Ac 1,1																	

Berdasarkan tabel di atas, bagaimanakah kecenderungan keelektronegatifan dalam satu golongan dan satu periode? Mengapa terjadi kecenderungan tersebut?

Jawab:

Semakin besar keelektronegatifan, unsur cenderung semakin membentuk Semakin kecil keelektronegatifan, unsur cenderung semakin membentuk



Tahap 4. Mengembangkan dan Menyajikan Hasil karya

Presentasikan hasil diskusi kelompok kalian !

Tahap 5. Menganalisis dan Mengevaluasi proses pemecahan masalah



KESIMPULAN

Tuliskan Kesimpulanmu

Bagaimanakah hubungan antara jari-jari atom, energi ionisasi, afinitas elektron, dan keelektronegatifan?

Jawab:

Jelaskan keempat sifat keperiodikan unsur!

Jawab: