

Polaritet og opløselighed

EKSAMENSSPØRGSMÅL - KEMI C

Du skal redegøre for opbygningen af polære og upolære molekyler og udføre eksperimenterne *Fedtindholdet i chips* og *Alkoholers opløselighed*.

Til eksaminationen vil du få udleveret bilagsmateriale, der skal indgå i samtalen.

Følgende stikord kan inddrages i den faglige samtale:

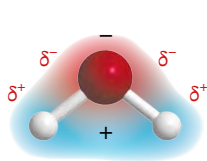
- ◆ Metaller og ikke-metaller
- ◆ Navngivning af organiske og uorganiske molekyler
- ◆ Elektronprikformler og elektronparbinding
- ◆ Elektronegativitet
- ◆ Hydrogenbindinger, dipol-dipolbindinger og Londonbindinger
- ◆ Hydrofile og hydrofobe grupper
- ◆ Molekylers rumlige opbygning
- ◆ Densitet

BILAG: Polaritet og opløselighed

H 2,1																
Li 1,0	Be 1,5											B 2,0	C 2,5	N 3,0	O 3,5	F 4,0
Na 0,9	Mg 1,2											Al 1,5	Si 1,8	P 2,1	S 2,5	Cl 3,0
K 0,8	Ca 1,0	Sc 1,3	Ti 1,5	V 1,6	Cr 1,6	Mn 1,5	Fe 1,8	Co 1,8	Ni 1,8	Cu 1,9	Zn 1,6	Ga 1,6	Ge 1,8	As 2,0	Se 2,4	Br 2,8
Rb 0,8	Sr 1,0	Y 1,3	Zr 1,4	Nb 1,6	Mo 1,8	Tc 1,9	Ru 2,2	Rh 2,2	Pd 2,2	Ag 1,9	Cd 1,7	In 1,7	Sn 1,8	Sb 1,9	Te 2,1	I 2,5
Cs 0,7	Ba 0,9	La 1,1	Hf 1,3	Ta 1,5	W 1,7	Re 1,9	Os 2,2	Ir 2,2	Pt 2,2	Au 2,4	Hg 1,9	Tl 1,8	Pb 1,8	Bi 1,9	Po 2,0	At 2,2

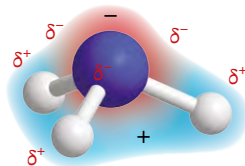


Grundstoffernes elektronegativitet. I gang med kemi, figur 75, Nucleus.



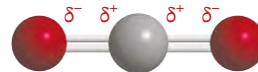
Vand.

I gang med kemi,
figur 78, Nucleus.



Ammoniak.

I gang med kemi,
figur 80, Nucleus.



Carbondioxid.

I gang med kemi,
figur 79, Nucleus.