**E-test – Chemická väzba kód súboru: GEL-ŠKA-CHE-IA-13a**

**Elektronegativitu označujeme symbolom:**   
E   
A   
Z   
X

**Ak sa rozdiel elektronegativít pohybuje od 0 do 0,4, chemická väzba je:**   
polárna   
neutrálna   
nepolárna   
iónová

Začiatok formulára

**Druhým najelektronegatívnejším prvkom v PSP je:**   
vodík   
sodík   
kyslík  
fluór

**Označte typ väzby na základe rozdielu elektronegativít v zlúčenine H2O:**   
neutrálna   
polárna   
nepolárna   
iónová

**Ak je rozdiel elektronegativít vyšší ako 1,7, chemická väzba je:**   
polárna   
nepolárna   
neutrálna   
iónová   
  
**Označte typ väzby na základe rozdielu hodnôt elektronegativít bude v zlúčenine H2** :  
vodíková   
polárna   
nepolárna   
iónová

**Typ chemickej väzby na základe rozdielu elektronegativít v zlúčenine NaCl je:**   
vodíková   
polárna   
nepolárna   
iónová   
  
**Ak sa rozdiel elektronegativít v intervale od 0,4 do 1,7, chemická väzba je:**   
vodíková   
polárna   
nepolárna   
iónová   
  
**Elektronegativita v rámci PSP:**   
v periódach zľava doprava rastie, v skupinách zhora nadol klesá   
 v periódach zľava doprava klesá, v skupinách zhora nadol klesá   
 v periódach z ľava do prava rastie, v skupinách zhora nadol rastie   
 v periódach z ľava doprava klesá, v skupinách zhora nadol rastie

**Aký typ väzby vzniká medzi prvkami s najvyššou elektronegativitou a vodíkom?**   
kovová väzba   
vodíková väzba  
van der Waalsove sily   
kovalentná nepolárna

Spodná časť formulára