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

**Označte správnu odpoveď a vyplnené odošlite na e-mailovú adresu** [**lenka.skarbekova@gmail.com**](mailto:lenka.skarbekova@gmail.com)**.**

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

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

**3**. Začiatok formulára

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

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

**5. Ak je rozdiel elektronegativít vyšší ako 1,7, chemická väzba je:**   
polárna   
nepolárna   
neutrálna   
iónová

**6. Typ väzby na základe rozdielu hodnôt elektronegativít v zlúčenine H2 je**:  
vodíková   
polárna   
nepolárna   
iónová

**7. Typ chemickej väzby na základe rozdielu elektronegativít v zlúčenine NaCl je:**   
vodíková   
polárna   
nepolárna   
iónová

**8. Ak sa rozdiel elektronegativít v intervale od 0,4 do 1,7, chemická väzba je:**   
vodíková   
polárna   
nepolárna   
iónová

**9. 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

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

**Vyplnené odošlite na e-mailovú adresu** [**lenka.skarbekova@gmail.com**](mailto:lenka.skarbekova@gmail.com)**. ☺**

Spodná časť formulára