

PL č. 111 Kovalentná väzba (s Planétou vedomostí)

[Kurz 'Chémia SŠ - žiak' ::](#)

5. Typy väzieb, snímka 7

Úloha 1: Napíšte konfiguráciu atómu vodíka:

.....

Úloha 2: Znázorníte vznik kovalentnej väzby v molekule vodíka:.....

Úloha 3: Čím je charakteristická kovalentná väzba?

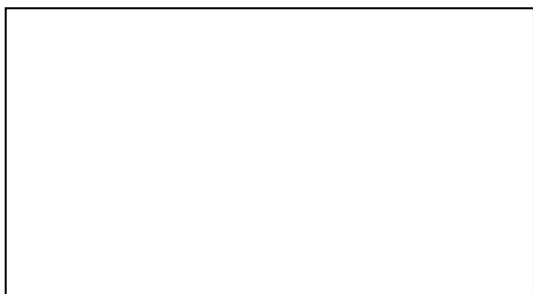
.....

.....

[Kurz 'Chémia SŠ - žiak' ::](#)

5. Typy väzieb, snímka 8 a, b, c

Úloha 4: Znázorníte vznik kovalentných väzieb v molekule amoniaku NH₃



Násobné kovalentné väzby

[Kurz 'Chémia SŠ - žiak' ::](#)

5. Typy väzieb, snímka 9 a, b

Úloha 5: Napíšte elektrónové konfigurácie kyslíka pomocou rámečkov a znázorníte vznik dvojitej väzby medzi týmito atómami:

$8\text{O}:$

$8\text{O}:$

Úloha 6: Znázorníte elektrónové konfigurácie atómov H, C, N a väzby v molekule HCN:

H:

C:

N:

Aké konfigurácie dosiahnú jednotlivé prvky v molekule?

