

Prijímacie skúšky

Test z chémie



1. Doplň text alebo podčiarkni správny výraz:

Atóm je navonok elektricky

Je to preto, lebo má **rovnaký / rôzny** počet protónov a

Kladný ión, čiže, vzniká **prijatím / odobratím** elektrónov z valenčnej vrstvy. Záporný ión, čiže, vzniká elektrónov z valenčnej vrstvy.

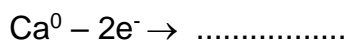
2. Nositeľmi **záporného** náboja v atóme sú.....

3. Ktoré častice v atóme sú nositeľmi **kladného** náboja ?

4. Ktoré častice sa nachádzajú v **obale** atómu ? Podčiarkni ich.
elektróny, protóny, neutróny, nukleóny

5. Ktoré, častice tvoria **jadro** atómu ? Podčiarkni ich.
elektróny, protóny, neutróny, nukleóny

6. Dopíš ako vznikajú ióny:



7. Spoj typy väzieb s popisom ako sú jednotlivé väzby tvorené.

kovalentná Chemická väzba, ktorú tvoria katión a anión.

iónová Chemická väzba, ktorú tvorí spoločný elektrónový pár.

8. Napíš, počet atómov a počet prvkov v zlúčenine.

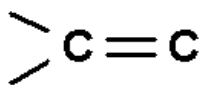
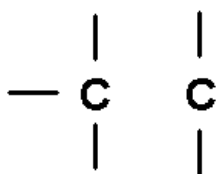
Napr. CaCO_3 atómov: 5 (Ca, C, O₃), prvkov: 3 (Ca, C, O)

zlúčenina	koľko atómová zlúčenina	koľko prvková zlúčenina
ZnBr ₂		
OsO ₄		
P ₂ S ₅		
H ₂ SO ₄		

9. Ktoré organické látky patria k prírodným látkam a majú význam pre živý organizmus?

10. Popíš priebeh fotosyntézy. Aké látky sú potrebné na priebeh fotosyntézy a aké látky vznikajú.

11. Aké väzby môže tvoriť uhlík keďže je štvorväzbový? Doplň:



.....

.....

.....

12. Doplň správne oxidačné číslo alebo koncovku:

OXIDAČNÉ ČÍSLO	KONCOVKA
I	-
II	- natý
.....	- itý
IV	- ičitý
V	- ičný, -
VI	- ový
.....	- istý
VIII	-

13. Pomenuj zlúčeniny alebo prvky:

chlorid sodný

oxid uhličitý

H

kyslík

S

C

voda

Mg

Ca

striebro