

Atóm – 8. ročník

1. Prirad' správny pojem k obrázku:

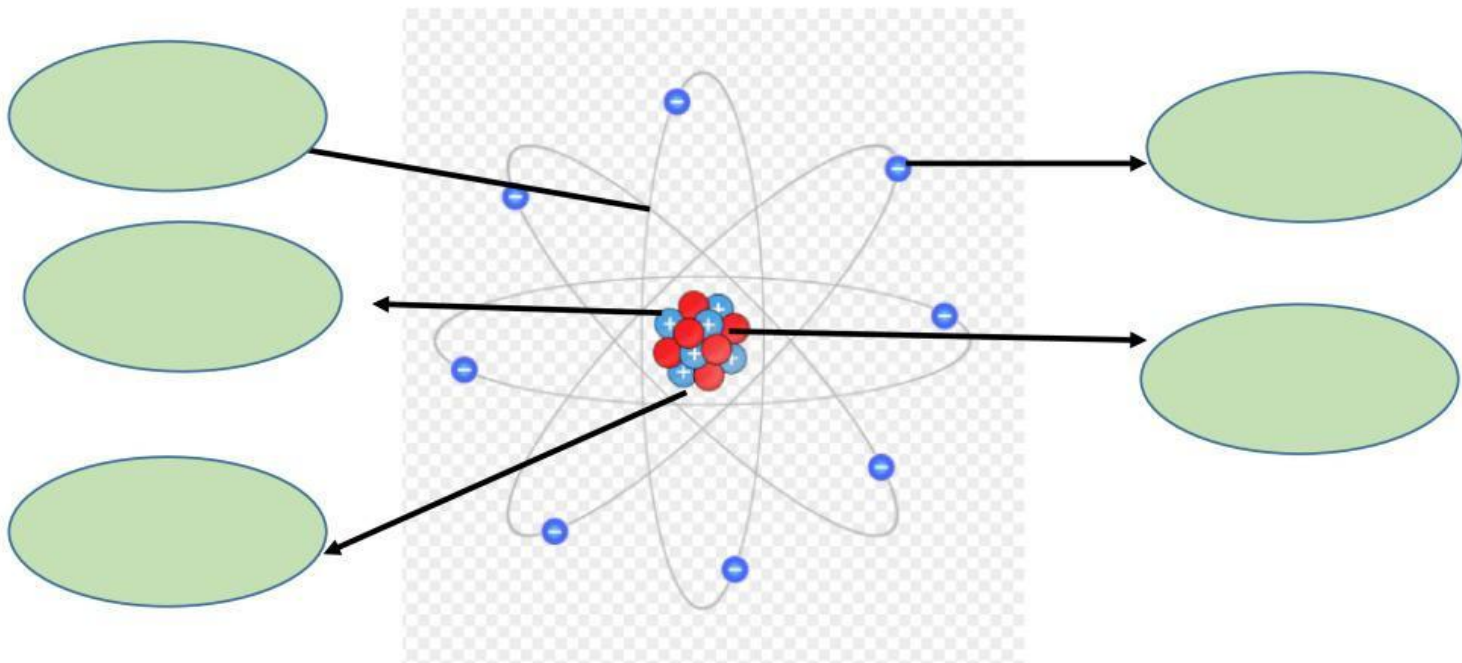
Protón

Elektrón

Neutrón

Jadro

Obal



2. Vytvor správne dvojice:

a) Vodík

1) C

b) Kyslík

2) H

c) Dusík

3) B

d) Uhlík

4) N

e) Bór

5) O

3. Napíš, koľko protónov, elektrónov a neutrónov obsahujú atómy:

a) ${}_{7}^{15}\text{N}$

b) ${}_{8}^{16}\text{O}$

$p^{+} =$

$p^{+} =$

$e^{-} =$

$e^{-} =$

$n^{0} =$

$n^{0} =$

4. Doplň chýbajúci text:

Atóm je stavebná častica. Je tvorený zo záporného a kladného Atóm je, pretože počet protónov sa rovná počtu Počet protónov udáva číslo. Počet častíc, ktoré sú v jadre udáva číslo. Kation, teda ión vznikne, keď atómelektrón. . Anión, teda ión vznikne, keď atóm elektrón.

5. Rozdeľ častice: Ag, HCl, S²⁻, H₃PO₄, Zn, S₈, Br⁻, CuSO₄, 2 Mg, 3 O₂, Si⁴⁺



6. Doplň tabuľku:

	Atóm	Molekula	Zlúčenina	Počet prvkov	Počet atómov
H ₂ SO ₄					
Br ₂					
Be					

7. Vyber správnu možnosť zápisu protónového čísla.

- a) N₇ b) 7 N c) ₇N d) N⁷

8. Pomenuj:

- a) 4 H₂O
b) O
c) H₂

9. Zapiš vzorcom:

- a) štyri atómy fosforu
b) osematómová molekula síry
c) osem atómov síry

10. Ako sa ti páčil pracovný list? Ohodnot' pracovný list známkou.

