



ATOM 2

Jméno:

Třída:

Datum:

1. Doplň do textu

Atom se skládá za

Protony jsou v, neutrony jsou v, elektrony jsou v

Tyto částice mají elektrický náboj. Jaký?

Protonneutron, elektron

Přitažlivou silou na sebe působínáboje.

Odpudivou silou na sebe působí dva náboje.

Atomové jádro mánáboj, protože obsahuje protony a atomový obal je, protože obsahuje elektrony. Počet protonů a elektronů je, proto se atom jeví navenek neutrální.

Atomy se od sebe také liší, a to počtem protonů, který je pro daný atom neměnný. Této vlastnosti využil **D. I.**

Mendělejev, který podle počtu protonů atomy (prvky z nich tvořené) uspořádal do

2. Doplň do textu

V atomu se může měnit počet elektronů, tomuto jevu, při kterém dochází k ubývání nebo přibývání počtu elektronů, se říká

Při tomto jevu buď atom přijímá, nebo odevzdává elektrony.

Ubude-li elektronů, bude více protonů, těleso se nabilo a vznikl tak iont neboli

Přibude-li elektronů, bude více elektronů, těleso se nabilo a vznikl tak iont neboli

3. Doplň rovnice



4. Zakresli elektrony do vrstev. Napiš kolik je elektronů ve valenční vrstvě.

atomu fluoru má 9 p⁺ val. e-

atomu boru má 5 p⁺ val. e-

