1.Nakreslite atóm

Na Na+

p+= e- = p+= e- =

2.Nakreslite atóm

F p+= e- = F-  p+= e- =

3.Napíšte skrátenú elektrónovú konfiguráciu

1. dusíka
2. draslíka
3. vápnika
4. chlóru

Označte správne:

Platí, že anión je **väčší/menší** ako pôvodný ión. Platí, že katión je **väčší/menší** ako pôvodný ión. Počet e- v atóme katiónu je **menší/väčší** ako u pôvodného prvku.

Prvky napravo v PSP, ktoré majú o 1-2 e- menej vo valenčnej vrstve ako vzácne plyny, tieto e- ochotne **prijímajú/odovzdávajú** a stávajú sa **katiónmi/aniónmi**. Počet e- v atóme aniónu je **menší/väčší** ako u pôvodného prvku. Prvky naľavo v PSP, ktoré majú 1-2 e- vo valenčnej vrstve, ich ochotne **prijímajú/odovzdávajú** a stávajú sa **katiónmi/aniónmi**.

1.Nakreslite atóm

Na Na+

p+= e- = p+= e- =

2.Nakreslite atóm

F p+= e- = F-  p+= e- =

3.Napíšte skrátenú elektrónovú konfiguráciu

1. dusíka
2. draslíka
3. vápnika
4. chlóru

Označte správne:

Platí, že anión je **väčší/menší** ako pôvodný ión. Platí, že katión je **väčší/menší** ako pôvodný ión. Počet e- v atóme katiónu je **menší/väčší** ako u pôvodného prvku.

Prvky napravo v PSP, ktoré majú o 1-2 e- menej vo valenčnej vrstve ako vzácne plyny, tieto e- ochotne **prijímajú/odovzdávajú** a stávajú sa **katiónmi/aniónmi**. Počet e- v atóme aniónu je **menší/väčší** ako u pôvodného prvku. Prvky naľavo v PSP, ktoré majú 1-2 e- vo valenčnej vrstve, ich ochotne **prijímajú/odovzdávajú** a stávajú sa **katiónmi/aniónmi**.