

10. S-prvky a jejich sloučeniny

A) Z nabídky vyber obecné vlastnosti s-prvků (mimo 1H a 2He).

Skupenství (za norm. podm.):

Charakter:

Činidlo:

Barva:

Nejběžnější vazba:

Vodivost:

Reaktivnost:

B) Doplni do tabulky názvy, značky a protonová čísla prvků z I.A skupiny (vyjma 1H) a u vybraných prvků i jejich Ar (zaokrouhleno na jednotky) a elektronegativitu (zaokrouhleno na desetiny).

prvek:						
značka:						
Z:						
Ar:						
X:						

C) Vyber nebo zapiš informace o prvcích z I.A skupiny.

Oxidační číslo:

Hustota:

Tvrдост:

Kationty barví plamen: Li^+

Jejich hydroxidy jsou:

Na^+

S vodou reagují za vzniku:

a

K^+

D) Doplni do tabulky názvy, značky a protonová čísla prvků z II.A skupiny a u vybraných prvků i jejich Ar (zaokrouhleno na jednotky) a elektronegativitu (zaokrouhleno na desetiny).

prvek:						
značka:						
Z:						
Ar:						
X:						

E) Vyber nebo zapiš informace o prvcích z II.A skupiny.

Prvky II.A skupiny, kromě a (které se liší vlastnostmi), se nazývají:

Oxidační číslo:

Reakce s vodou:

Tvrдост:

Kation Ca^{2+} barví plamen:

Hustota:

F) Zapiš české názvy nerostů. U vybraných i názvy systematické (fialový rámeček) nebo názvy specifických forem nerostu (modrý).

NaCl			
MgCO ₃			
NaNO ₃			
KCl			
CaCO ₃			
KNO ₃			
CaF ₂			
Na ₂ CO ₃			
CaO			
SrSO ₄			
K ₂ CO ₃			
NaHCO ₃			
BaSO ₄			
CaSO ₄			
Ca(OH) ₂			
Na ₂ SO ₄ · 10 H ₂ O			
CaSO ₄ · 0,5 H ₂ O			
3 BeO · Al ₂ O ₃ · 6 SiO ₂			
MgCO ₃ · CaCO ₃			
CaSO ₄ · 2 H ₂ O			