10. S-prvky a jejich sloučeniny

A) Z nabídky vyber obecné vlastnosti s-prvků (mimo $_1H$ a $_2He$).

Skupenství (za norm. podm.):

Činidlo:

Nejběžnější vazba:

Reaktivnost:

Charakter:

Barva:

Vodivost:

B) Doplň 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:						
A_r:						
X:						

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

Oxidační číslo:

Tvrdost:

Jejich hydroxidy jsou:

S vodou reagují za vzniku: a

Hustota:

Kationty barví plamen: Li^+

Na^+

K^+

D) Doplň 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:						
A_r:						
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:

Tvrdost:

Hustota:

Reakce s vodou:

Kation Ca^{2+} barví plamen:

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_2CO_3

CaO

$SrSO_4$

K_2CO_3

$NaHCO_3$

$BaSO_4$

$CaSO_4$

$Ca(OH)_2$

$Na_2SO_4 \cdot 10\ H_2O$

$CaSO_4 \cdot 0{,}5\ H_2O$

$3\ BeO \cdot Al_2O_3\ 6\ SiO_2$

$MgCO_3 \cdot CaCO_3$

$CaSO_4 \cdot 2\ H_2O$