10. S-prvky a jejich sloučeniny

A) Z nabídky vyber obecné vlastnosti s-prvků (mimo $_1$H a $_2$He).

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 $_1$H) 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
$NaHCO_3$
$BaSO_4$
$CaSO_4$
$Ca(OH)_2$
$Na_2SO_4 \cdot 10\ H_2O$
$CaSO_4 \cdot 0{,}5\ H_2O$
$3\ BeO \cdot Al_2O_3\ \ 6\ SiO_2$
$MgCO_3 \cdot CaCO_3$
$CaSO_4 \cdot 2\ H_2O$