**PREVERJANJE ZNANJA KEMIJA**

**Elementi v periodnem sistemu**

**1. Obkroži lastnosti nekovin!**

A) slabo prevajajo toploto B) v naravi jih najdemo v vseh agregatnih stanjih

C) dobro prevajajo toploto D) tvorijo negativne ione

F) imajo kovinski sijaj G) dajo se taniti v folije in žice

**2. Poveži ustrezni element in skupino v kateri se nahaja!**

A alkalijski element \_\_\_\_\_Ag

B halogen \_\_\_\_\_S

C Halkogen \_\_\_\_Fr

D lantanoid \_\_\_\_Be

E zemljoalkalijski element \_\_\_\_Cl

F Aktinoid \_\_\_Rn

G žlahtni plin \_\_\_Eu

H prehodni element \_\_\_U

3. **V laboratoriju nastane lahko nekaj značilnih plinov. Poveži plin z ustrezno formulo!**

A Ima vonj po gnilih jajcih \_\_\_\_\_NH3

B plin ostrega vonja nastaja pri gorenju S \_\_\_\_\_H2S

C plin ostrega vonja pogost je v hlevih \_\_\_\_\_SO2

D plin brez vonja nastaja pri gorenju \_\_\_\_\_CO2

**4. Plamenske reakcije so značilne za:**

a) žlahtne pline b)halogene elemente

b) alkalijske elemente d) prehodne elemente

**5. Poveži pojme!**

A Mineral \_\_\_\_\_je za pridobivanje kovin.

B Ruda \_\_\_\_\_je zmes mineralov.

C Dragi kamen \_\_\_\_\_ima stalno sestavo.

D Kamnina \_\_\_\_\_uporablja se za nakit.

**6. Obkroži lastnosti zemljoalkalijskih elementov!**

A) v naravi so v kamninah B) shranjujemo jih v petroleju

C) v čisti obliki so zelo trdi D z vodo ne reagirajo

**7. Katera nekovina je pri sobni temperaturi tekoča?**

a) brom b) živo srebro

c )platina d) voda

**8. Obkroži sestavine medenine!**

A )železo B) baker

C) cink D) nikelj

**9. Železo pridobivamo v plavžih. Katere sestavine damo v plavž?**

a) kremen b) apnenec

c) železovo rudo d) koks

e) oglje f) diabaz

**10. Kateri je najlažji plin s katerim so včasih polnili balone?**

a) helij b) vodik

c) dušik d) argon

**11. Kateri plin oziroma spojino tega plina uporabljamo za razkuževanje prostorov?**

**a) kisik b) ozon**

**C) klor d)fluor**

**12. Poveži lastnost ali uporabo z elementom!**

A Klor \_\_\_\_je najbolj reaktiven element.

B fluor \_\_\_\_je edina tekoča nekovina rjave barve.

C brom \_\_\_\_je siva strupena snov, ki sublimira.

D jod \_\_\_\_je zelen plin za razkuževanje.

13. Obkroži spojine, ki nastanejo , če alkalijski element reagira z vodo!

KOH CaO Mg(OH)2 LiOH Na2O FeO FrF Al(OH)3 H2S

14. Katera spojina nastane pri gorenju žvepla na zraku?

SO SO2 SO3 H2SO4 H2S

15. Dopolni reakcije in jih uredi!

K + O2 →

Li + H2O →

Mg + O2 →

Ca + H2O →

**REŠITVE PREVERJANJE ZNANJA KEMIJA (z zeleno)**

**Elementi v periodnem sistemu**

**1. Obkroži lastnosti nekovin!**

A) slabo prevajajo toploto B) v naravi jih najdemo v vseh agregatnih stanjih

C) dobro prevajajo toploto D) tvorijo negativne ione

F) imajo kovinski sijaj G) dajo se taniti v folije in žice

**2. Poveži ustrezni element in skupino v kateri se nahaja!**

A alkalijski element H\_\_\_\_\_Ag

B halogen C\_\_\_\_\_S

C Halkogen A\_\_\_\_Fr

D lantanoid E\_\_\_\_Be

E zemljoalkalijski element B\_\_\_\_Cl

F Aktinoid G\_\_\_Rn

G žlahtni plin D\_\_\_Eu

H prehodni element F\_\_\_U

3. **V laboratoriju nastane lahko nekaj značilnih plinov. Poveži plin z ustrezno formulo!**

A Ima vonj po gnilih jajcih C\_\_\_\_\_NH3

B plin ostrega vonja nastaja pri gorenju S A\_\_\_\_\_H2S

C plin ostrega vonja pogost je v hlevih B\_\_\_\_\_SO2

D plin brez vonja nastaja pri gorenju D\_\_\_\_\_CO2

**4. Plamenske reakcije so značilne za:**

a) žlahtne pline b)halogene elemente

b) alkalijske elemente d) prehodne elemente

**5. Poveži pojme!**

A Mineral B\_\_\_\_\_je za pridobivanje kovin.

B Ruda D\_\_\_\_\_je zmes mineralov.

C Dragi kamen A\_\_\_\_\_ima stalno sestavo.

D Kamnina C\_\_\_\_\_uporablja se za nakit.

**6. Obkroži lastnosti zemljoalkalijskih elementov!**

A) v naravi so v kamninah B) shranjujemo jih v petroleju

C) v čisti obliki so zelo trdi D z vodo slabo reagirajo

**7. Katera nekovina je pri sobni temperaturi tekoča?**

a) brom b) živo srebro

c )platina d) voda

**8. Obkroži sestavine medenine!**

A )železo B) baker

C) cink D) nikelj

**9. Železo pridobivamo v plavžih. Katere sestavine damo v plavž?**

a) kremen b) apnenec

c) železovo rudo d) koks

e) oglje f) diabaz

**10. Kateri je najlažji plin s katerim so včasih polnili balone?**

a) helij(danes) b) vodik

c) dušik d) argon

**11. Kateri plin oziroma spojino tega plina uporabljamo za razkuževanje prostorov?**

**a) kisik b) ozon**

**C) klor d)fluor**

**12. Poveži lastnost ali uporabo z elementom!**

A Klor B\_\_\_\_je najbolj reaktiven element.

B fluor C\_\_\_\_je edina tekoča nekovina rjave barve.

C brom D\_\_\_\_je siva strupena snov, ki sublimira.

D jod A\_\_\_\_je zelen plin za razkuževanje.

13. Obkroži spojine, ki nastanejo , če alkalijski element reagira z vodo!

KOH CaO Mg(OH)2 LiOH Na2O FeO FrF Al(OH)3 H2S

14. Katera spojina nastane pri gorenju žvepla na zraku?

SO SO2 SO3 H2SO4 H2S

15. Dopolni reakcije in jih uredi!

4K + O2 → 2 K2O

2Li + 2H2O → 2LiOH + H2

2Mg + O2 → 2MgO

Ca + 2H2O → Ca(OH)2 + H2