

Výstupná previerka z chémie
8.ročník

A. skupina

Známka:

Meno:

Hodnotenie:

1. Čo je chémia?

2. Doplň tabuľku:

<i>Názov častice</i>	<i>Značka častice</i>	<i>Náboj častice</i>	<i>Umiestnenie častice v atóme</i>
	p ⁺		
		záporný	
neutrón			jadro

3. Čo je to atóm?

4. Čo je pravda?

- a) Kladný ión vznikne odtrhnutím jedného alebo viac elektrónov z obalu atómu.
- b) Kladný ión sa inak nazýva anión.
- c) Kladný ión sa inak nazýva katión.
- d) Kladný ión vznikne, ak do obalu atómu pribudne jeden alebo viac elektrónov.

5. Vymenuj typy chemických väzieb

6. Vysvetli vznik kovalentnej chemickej väzby

7. Napíš 3 kovy:

Napíš 3 nekovy:

8. Uhlík má protónové číslo 6. Nachádza sa v IV. A skupine a 2.perióde.

Zapíš: a) značku prvku s protónovým číslom -

b) počet protónov -

c) počet elektrónov -

d) počet vrstiev -

e) počet valenčných elektrónov -

9. Bezokyslíkaté kyseliny sú:

- A) dvojprvkové zlúčeniny vodíka a kyselinotvorného prvku (napríklad halogény)
- B) rôznorodé zmesi dvoch alebo viacerých zložiek
- C) trojprvkové zlúčeniny vodíka, kyslíka a kyselinotvorného prvku
- D) dvojprvkové zlúčeniny vodíka a kyslíka

10. Čo spôsobuje kyslosť vodných roztokov? Uveď pH kyslých roztokov.

**Výstupná previerka z chémie
8.ročník**

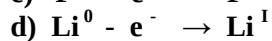
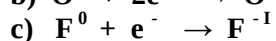
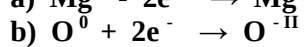
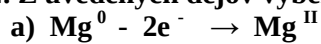
11. Napíš ionozáciu (štiepenie) hydroxidu sodného vo vode:

12. Čo je to chemická rovnica?

13. Čo je neutralizácia?

Doplň rovnicu: $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KOH} \rightarrow$

14. Z uvedených dejov vyberte redukciu:



15. Utvor vzorce:

a) fluorid vápenatý -

b) oxid hlinitý –

c) hydroxid draselný –

d) kyselina bromovodíková –

e) kyselina dusičná –

f) síran kremičitý –

g) hydrogenuhličitan sodný –

16. Utvor názvy:

a) NaCl –

b) NO_2 -

c) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ -

d) H_2SO_4 -

e) CaCO_3 -

f) LiHSO_4 -

Výstupná previerka z chémie
8.ročník

B. skupina

Známka:

Meno:

Hodnotenie:

1. Čo je chémia?

2. Doplň tabuľku:

Názov častice	Značka častice	Náboj častice	Umiestnenie častice v atóme
		kladný	jadro
	e ⁻		
neutrón			

3. Čo je to molekula?

4. Čo je pravda?

- a) Záporný ión vznikne odtrhnutím jedného alebo viac elektrónov z obalu atómu.
- b) Záporný ión sa inak nazýva anión.
- c) Záporný ión sa inak nazýva kation.
- d) Záporný ión vznikne, ak do obalu atómu pribudne jeden alebo viac elektrónov.

5. Vymenuj typy chemických väzieb

6. Vysvetli vznik chemickej väzby

7. Napíš 3 kovy:

Napíš 3 nekovy:

8. Síra má protónové číslo 16. Nachádza sa v VI.A skupine a 3.perióde.

Zapíš: a) značku prvku s protónovým číslom,

b) počet protónov

c) počet elektrónov

d) počet vrstiev

e) počet valenčných elektrónov

9. Kyslíkaté kyseliny sú:

- A) dvojprvkové zlúčeniny vodíka a kyselinotvorného prvku (napríklad halogény)
- B) rôznorodé zmesi plyných, kvapalných a tuhých zložiek
- C) trojprvkové zlúčeniny vodíka, kyslíka a kyselinotvorného prvku
- D) dvojprvkové zlúčeniny vodíka a kyslíka

10. Čo spôsobuje zásaditosť vodných roztokov? Uveď pH zásaditých roztokov.

**Výstupná previerka z chémie
8.ročník**

11. Napíš ionozáciu (štiepenie) kyseliny chlorovodíkovej vo vode:

12. Čo je to chemická rovnica?

13. Čo je neutralizácia?

Doplň rovnicu: $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow$

14. Z uvedených dejov vyberte oxidáciu:

- a) $\text{Mg}^0 - 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mg}^{\text{II}}$
- b) $\text{O}^0 + 2\text{e}^- \rightarrow \text{O}^{-\text{II}}$
- c) $\text{F}^0 + \text{e}^- \rightarrow \text{F}^{-\text{I}}$
- d) $\text{Li}^0 - \text{e}^- \rightarrow \text{Li}^{\text{I}}$

15. Utvor vzorce:

- a) jodid sírový -
- b) oxid osmičelý –
- c) hydroxid vápenatý –
- d) kyselina chlorovodíková –
- e) kyselina sírová –
- f) dusičnan lítny –
- g) hydrogensíran med'ný –

16. Utvor názvy:

- a) SiBr_4 –
- b) MgO -
- c) NaOH -
- d) HNO_3 -
- e) Ag_2SO_4 -
- f) NaHCO_3 -