Výsledky piš přímo do zadání, případně na papír, který následně nascanuj nebo nafoť mobilním telefonem.

Výsledek pošli nejpozději 5.4.2020 na adresu: jiri.slovak@zsbilalhota.cz

1. **Ve které větě nenajdete název chemického prvku?**
2. Zubní pasta tátu neoslovila.
3. Našeho kozla to ale vůbec nezajímalo.
4. Sestřino kolo volá po opravě.
5. Každý chce být první.
6. **Spojením značek následujících prvků získáte slovo označující:**
7. zvíře stroncium + sodík
8. část obličeje dusík + kyslík + síra
9. hudební žánr beryllium + astat
10. truhlářské lepidlo draslík + lithium + vodík
11. **Určete vzorce kyselin a hydroxidů, z kterých vznikají uvedené produkty neutralizace:**
12. chlorid sodný
13. uhličitan vápenatý
14. síran draselný
15. síran barnatý
16. **Roztok, který vznikne smísením stejného hmotnostního množství 1% vodného roztoku NaOH a 1% vodného roztoku HNO3 bude:**
17. kyselý
18. neutrální
19. zásaditý
20. zakalený, v důsledku nerozpuštěného NaNO3
21. **Která z následujících reakcí je oxidačně-redukční?**
22. Pb(NO3)2 + 2 HCl → PbCl2 + 2 HNO3
23. SiO2 + 4 HF → SiF4 + 2 H2O
24. 2 FeCl2 + Cl2 → 2 FeCl3
25. MgCO3 → MgO + CO2
26. **Při ředění kyseliny nebo zásady vodou:**
27. Lijeme vždy vodu po malých částech do žíraviny.
28. Lijeme vždy žíravinu po malých částech do vody.
29. Musíme zahřívat.
30. Používáme ochranné pomůcky a pracujeme v digestoři.
31. **Jaké rozpouštědlo použijete k odstranění mastné skvrny z oděvu?**
32. vodu
33. benzín
34. methan
35. kyselinu sírovou
36. **Které prvky se skrývají v následujících větách (bez diakritiky)?**
37. Těmi pohledy se nadchl i Nikita.
38. Helena už ví, že lezoucí hmyz dnes nechytí.
39. Údajnou pravdu si každý vysvětlil jinak.
40. Sklenky s likérem byly připravené na stole.
41. **Označte, která částice obsahuje v elektronovém obalu 18 elektronů:**
42. kation 
43. atom 
44. anion 
45. anion 
46. **V atomu  je přítomno celkem:**
47. 16 neutronů + 8 protonů
48. 8 neutronů + 8 protonů + 16 elektronů
49. 8 protonů + 8 elektronů
50. **Oxidační číslo Cr ve sloučenině H2Cr2O7 je:**
51. +VI
52. +III
53. +IV
54. **Urči, o jaký prvek se jedná:**

Kov, který se v přírodě nachází ve sloučeninách, vzácně i ryzí. Byl znám už ve starověkém Egyptě, kde se používal jako střešní krytina význačných budov. Největší využití má tento prvek stále pří výrobě elektrických akumulátorů do automobilů. Velmi účinně také pohlcuje rentgenové záření.

1. Cr
2. Fe
3. S
4. Pb