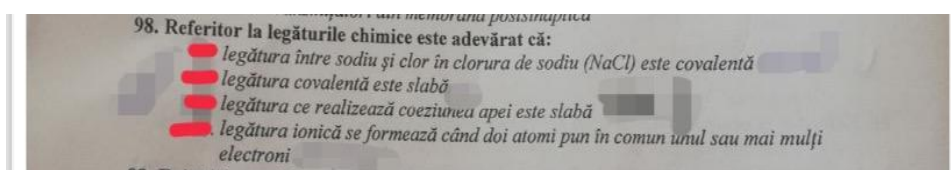


TEST Cap. 2

- Referitor la atomi este adevărat că:
 - Electronii se învârt în jurul nucleului pe trasee denumite straturi orbitale.
 - Neutronii sunt încărcăți pozitiv
 - Numărul de masa reprezintă numărul de protoni dintr-un atom.
 - Nucleul atomului este alcătuit din protoni și electroni
- Elemente inerte sunt:
 - Azot
 - Oxigen
 - Krypton
 - Neon
- Despre glucide este adevărat:
 - Zaharoza este formată din glucoză și fructoză
 - Riboza și glucoza sunt izomeri
 - Lactoza este formată din glucoză și galactică
 - Maltoza este formată din fructoză și galactoza
- Referitor la acizi și baze este adevărat:
 - O soluție cu pH 5 are de 100 de ori mai mulți ioni de Hidrogen decât o soluție neutră.
 - Hidroxidul de sodiu (KOH) este o bază slabă.
 - Când pH-ul unei soluții este 7, numărul ionilor de hidrogen și hidroxil este egal.
 - Acidul clorhidric (H₂SO₄) este un acid tare.

5.



6. Zaharoza conține:

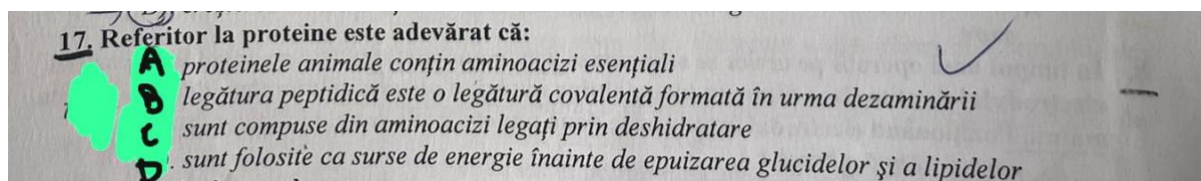
- Zaharoza conține:
- o moleculă de glucoză și o moleculă de galactoză
 - 12 atomi de carbon
 - 2 molecule de glucoză
 - 22 atomi de hidrogen

7. Atomul de carbon:

- Referitor la atomul de carbon este adevărat că:
- în jurul nucleului se învârt, în total, 4 electroni
 - nucleul conține 6 electroni
 - numărul de masă este 4
 - poate să primească 4 electroni pentru ca stratul extern să devină complet

8. O soluție cu pH 4 conține:
- A) De 10 ori mai mulți ioni hidroxil decât sucule pancreatic.
 - B) De 1000 de ori mai mulți ioni de hidrogen decât apa pură.
 - C) Un număr egal de ioni de hidrogen și hidroxil.
 - D) 1/100 din numărul ionilor de hidrogen al unei soluții neutre.
9. Maltoza:
- A) Este compusă din 2 molecule de glucoză legate covalent una de cealaltă.
 - B) Se formează în cavitatea bucală sub acțiunea amilazei salivare
 - C) În intestinul subțire este descompusă într-o moleculă de fructoză și o moleculă de glucoză sub acțiunea maltazei.
 - D) Este un dizaharid produs prin descompunerea celulozei și a glicogenului în cavitatea bucală.
10. Hidrogenul, carbonul, oxigenul și azotul:
- A) Numărul lor atomic este egal cu numărul protonilor dintr-un atom
 - B) Suma numerelor lor de masă este 53.
 - C) Dintre ele, atomul cu cel mai mare număr de masă este nitrogenul.
 - D) Formează peste 90% din greutatea corpului uman.

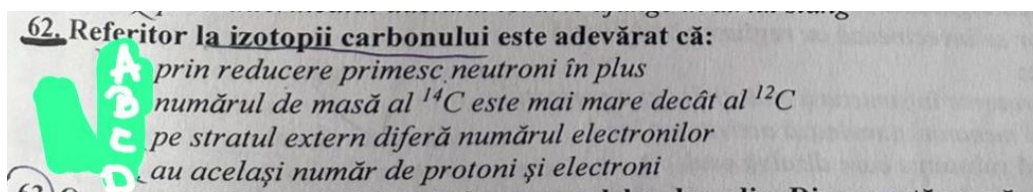
11.



12. Alegeți fluidul cu cel mai mic pH:

- A) Suc pancreatic
- B) Sânge
- C) Suc gastric
- D) Urina

13.



14. Referitor la glucide este adevărat:

- A) Glucoza, fructoza și zaharoza sunt izomeri.

- B) În structura glicogenului, unitățile glucidice se leagă în același mod față de amidon.
- C) Lactoza este formată din glucoză și galactoză.
- D) Celuloza este forma de depozitare a glucozei în ficatul uman.

15. Creșterea concentrației ionilor de Hidrogen :

- A) Înseamnă scăderea pH-ului
- B) Poate să apară prin reținerea bicarbonatului la nivel renal
- C) Creează alcaloză
- D) Poate să apară prin creșterea frecvenței respiratorii

16. Referitor la acizi și baze este adevărat:

- A) O soluție cu pH 5 are de 10 ori mai mulți ioni H decât o soluție neutră
- B) Sucul pancreatic are pH mai mare decât saliva
- C) pH-ul este logaritmul natural cu semn schimbat al concentrației ionilor de hidrogen
- D) Sângele are un pH mai mare decât valoarea medie a pH-ului urinei.

17. Glucidele:

- A) Pot fi monozaharide
- B) Sunt compuse din carbon și hidrogen, cu ponderea atomilor de 3:1
- C) Glucoza este un polizaharid, care există atât sub forma aciclică cât și ciclică
- D) Prin procesul respirației celulare, CO₂ și apa sunt eliminate ca produși reziduale.

Răspunsuri test cap. 2

1. A
2. CD
3. AC
4. AC
5. C
6. BD
7. D
8. B
9. AB
10. AD
11. AC
12. C
13. BD
14. C
15. A
16. BD
17. AD