LËNDA: KIMI

KLASA: X

PERIUDHA I (SHTATOR-DHJETOR)

SHKOLLA: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Tabela e specifikimeve (BLUEPRINT)

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Tematikat *(Konceptet)*** | **Pikë** | **Përqindje** | **Rezultatet e të nxënit** | **Niveli**  **II** | **Niveli**  **III** | **Niveli IV** |
| **Gjendja e lëndës** | 7 | 19% | N2: Nxënësi përshkruan përbërjen e materies.  N3: Nxënësi krahason vendosjen e grimcave në tre gjendjet fizike të lëndës.  N4: Nxënësi analizon kalimet nga një gjendje fizike në tjetrën. | 1, 3 | 9 |  |
| **Ndarja e substancave** | 7 | 19% | N2: Nxënësi përshkruan tretësirat si përzierje homogjene.  N3: Nxënësi dallon substancat e pastra dhe papastërtitë.  N4: Nxënësi argumenton metodat që do të përdoren për ndarjen e substancave. | 4 | 10 |  |
| **Atomet dhe elementet** | 8 | 25% | N2: Nxënësi njeh grimcat që përbëjnë atomin, A dhe Z.  N3: Nxënësi realizon njehsimet për izotopet.  N4: Nxënësi specifikon karakteristikat e metaleve dhe jometaleve. | 2 | 11, 12 | 14 |
| **Sistemi periodik** | 13 | 37% | N2: Nxënësi njeh ndërtimin e sistemit periodik.  N3: Nxënësi përshkruan karakteristikat e elementeve në sistemin periodik sipas pozicionit që zënë në të.  N4: Nxënësi analizon ndryshimin e vetive të elementeve në grupe dhe perioda. | 5, 6, 7, 8. | 13 | 15 |
| Pikët dhe përqindja totale | **35** | **100%** |  | **14 pikë**  **40 %** | **14 pikë**  **40 %** | **7 pikë**  **20 %** |

**Test**

**Periudha I**

**Klasa X**

**Lënda: Kimi**

**Emër mbiemër: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

1. **Një substancë e lëngët: (1 pikë)**
2. ka formë dhe vëllim të caktuar
3. ka vëllim, por jo formë të caktuar
4. nuk ka as formë dhe as vëllim të caktuar
5. nuk mund të kalojë në gjendje të ngurtë.
6. **Procesi i kundërt i kondensimit është: (1 pikë)**
7. avullimi
8. brymëzimi
9. sublimimi
10. shkrirja.
11. **E saktë apo e gabuar (S apo G): (4 pikë)**
12. Në një tretësirë të formuar nga përzierja e 100 g H2O me 20 g alkool, tretësi është alkooli. \_\_\_\_\_
13. Vaji tretet në ujë, sepse ka karakter të njëjtë me të. \_\_\_\_\_
14. Tretësirat janë përzierje homogjene. \_\_\_\_\_
15. Në një tretësirë, tretësi ka po atë gjendje fizike që ka tretësira. \_\_\_\_\_
16. **Plotësoni tabelën e mëposhtme: (3 pikë)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Elementi** | **A** | **Z** | **N** | **e-** |
| **Na** | **23** | **11** |  |  |
| **Al** | **27** |  |  | **13** |
| **Fe** |  | **26** | **30** |  |

1. **Duke lëvizur brenda periodës nga e majta në të djathtë, potenciali i jonizimit: (1 pikë)**
2. rritet
3. zvogëlohet
4. nuk ndryshon
5. rritet për metalet, zvogëlohet për jometalet.
6. **Për elementet e grupit të VII A, afrinë më të vogël për elektronin e ka: (1 pikë)**
7. F
8. Br
9. Cl
10. I.
11. **Cili nga pohimet është i gabuar kur kalojmë nga lart poshtë brenda grupit: (1 pikë)**
12. EN zvogëlohet;
13. dobësohen vetitë oksiduese;
14. rritet afria për elektronin;
15. forcohen vetitë reduktuese.
16. **Tregoni shpërndarjen e elektroneve të elementëve me Z: (2 pikë)**
17. 20
18. 13.
19. **Pse në temperaturë të zakonshme të gjitha substancat nuk janë gaze? (2 pikë)**
20. **Lidh me shigjetë: (4 pikë)**
21. Distilimi i thjeshtë **1-** Ndarja e pigmenteve të ngjyrës së zezë
22. Filtrimi **2-** Ndarja e ujit nga alkooli
23. Kristalizimi **3-** Ndarja e rërës nga uji
24. Kromatografia **4-** Ndarja e CuSO4 nga tretësira e ngopur e saj
25. **Jepen elementet X (Z=11), Y (Z=16) dhe Z (Z=13): (2 pikë)**
26. Tregoni shpërndarjen e elektroneve për atomet.
27. Tregoni karakterin e këtyre elementeve.

1. **Krahasoni oksidet e K dhe Ca duke treguar se cili nga këta okside ka veti më tipike bazike. (2 pikë)**
2. **Jepen elementet F (Z=9), Na (Z=11), Ne (Z=10), Cl (Z=17). (4 pikë)**
3. Tregoni cilat elemente bëjnë pjesë në të njëjtin grup.
4. Tregoni cili prej tyre është gaz i plogët.
5. Rendit elementet sipas rritjes së rrezes.
6. **Krahasoni vetitë fizike dhe kimike të metaleve dhe jometaleve. (3 pikë)**
7. **Realizoni kalimet e mëposhtme: (4 pikë)**

Na --> NaO --> NaOH --> NaCl

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Vlerësimi | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Pikë | 0 – 8 | 9 - 13 | 14 – 18 | 19 – 23 | 24 – 27 | 28 – 31 | 32 – 35 |