LËNDA: KIMI

KLASA: X

PERIUDHA III (PRILL - QERSHOR)

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

Tabela e specifikimeve (BLUE PRINT )

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Tematikat *(Konceptet)*** | **Pikë** | **Përqindje** | **Rezultatet e të nxënit** | **Niveli**  **II** | **Niveli**  **III** | **Niveli IV** |
| **Acidet dhe bazat** | 12 | 51% | N2: Nxënësi njeh acide, baza, kripëra.  N3: Nxënësi shkruan reaksionet e asnjanësimit, barazimet jonike të plota dhe të shkurtuara.  N4: Nxënësi realizon njehsime stekiometrike. | 1, 2, 3 | 2-2 | 1-4 |
| **Jometalet dhe përbërjet e tyre** | 8 | 49% | N2: Nxënësi njeh përdorimin e amoniakut dhe plehrave kimike.  N3: Nxënësi përshkruan prodhimin e amoniakut dhe acidit sulfurik.  N4: Nxënësi analizon efektin serë dhe ndikimin e saj në ngrohjen globale. | 4-1 | 2-2 |  |
| Pikët dhe përqindja totale | **20** | **100%** |  | **8 pikë**  **40%** | **8 pikë**  **40%** | **4 pikë**  **20%** |

**Test**

**Periudha III**

**Klasa X**

**Lënda: Kimi**

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

1. **Një tretësirë që e ka pH=6, përqendrimin e joneve hidrogjen e ka: (1 pikë)**
2. 10-8 M
3. 6 M
4. 0.6 M
5. 10-6 M.
6. **Për tretësirën ujore me pH=8 pranohet se: (1 pikë)**
7. është lehtësisht bazike;
8. përgatitet duke tretur ujë në një acid të dobët;
9. përmban një bazë të fortë e të përqendruar;
10. përqendrimi i H3O+ > OH-.
11. **Plotësoni barazimet dhe emërtoni: (2 pikë)**
12. Al3+ + PO43- = \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;
13. Na+ + CN- = \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
14. **Pse është i rëndësishëm përdorimi i plehrave kimike në bujqësi? (2 pikë)**
15. **Pse rritja e përqendrimit të gazeve në atmosferë shkakton ngrohjen globale? (2 pikë)**
16. **Shkruani barazimet jonike të plota dhe të shkurtuara duke treguar jonet spektatore: (2 pikë)**
17. AgNO3 + HCl = ↓AgCl + HNO3;
18. 2NaCl + H2SO4 = ↑2HCl + Na2SO4.
19. **Al2O3 ka veti amfotere.** Duke u mbështetur në vetitë e përbërjeve amfotere shkruani reaksionin e Al2O3 në mjedis acid dhe në mjedis bazik. **(2 pikë)**
20. **Gjeni sa ton acid sulfurik prodhohen nëse në reaksion kanë hyrë 100 tonë dioksid squfuri dhe rendimenti i reaksionit të merret 100%. (2 pikë)**
21. **Njehsoni sa hidrogjen dhe sa azot është përdorur për të prodhuar 10 tonë amoniak, kur dimë se në reaksion është futur vetëm 50% e sasisë së azotit. (2 pikë)**
22. **20 ml tretësirë KOH 0.2 M u asnjanësua me tretësirën 0.1 M të H2SO4: (4 pikë)**
23. Shkruani dhe barazoni reaksionin kimik.
24. Njehsoni vëllimin e acidit të shpenzuar në këtë rast.
25. Tregoni pH në pikën e asnjanësimit.
26. Njehsoni masën në gramë të kripës së formuar.

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Vlerësimi | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Pikë | 0 – 5 | 6 - 8 | 9 – 11 | 12 – 14 | 15 – 16 | 17 – 18 | 19 – 20 |