**Kordamine arvestuseks e-õpe Keemia 2 2025**

1. Selgitage mõisteid: metallilisus ja mittemetallilisus.
2. Kuidas muutuvad elementide metallilised omadused perioodis ja rühmas?
3. Nimetage metallide füüsikalisi omadusi. ( vähemalt 5)
4. Kas metallid on oksüdeerijad või redutseerijad? Põhjendage.
5. Millega võrdub A rühma metallide oksüdatsiooniaste?
6. Iseloomustage B rühma metallide oksüdatsiooniastmeid.
7. Lõpetage võrrand ja tasakaalustage. Mõned reaktsioonid ei toimu. Miks?

Kasutage perioodilisustabelit, lahustuvuse tabelit ja metallide pingerida.

 *3+ 2-*

*Näide 2Al + 3S = Al2 S3*

1. Al + S =
2. Ca + HCl =
3. K + S =
4. Fe + O2 = raud(III)
5. Li + O2 =
6. Ba + H3PO4 =
7. Au + HCl
8. Na + Cl2 =

1. Millised metallid pingereas reageerivad veega juba toatemperatuuril? Millises metallide aktiivsuse rea piirkonnas nad asuvad? Millistes rühmades nad asuvad?
2. Vt Metallide pingerida. Millisest metallid pingereas ei reageeri veega üldse?
3. Mis on maak?
4. Millest koosnevad metallimaagid?
5. Milliseid rauaoksiide sisaldavad punane, pruun ja must rauamaak?
6. Maakide töötlemise etapid. Mis on maagi töötlemise põhietapp?
7. Nimeta metallide tootmisel kasutatavaid redutseerijaid.
8. Mis on aluminotermia?
9. Kirjutage raua tootmise võrrand. Määra selles kõikide elementide oksüdatsiooniastmed,

oksüdeerija ja redutseerija

1. Millist redutseerijat kasutatakse raua tootmisel?
2. Mille poolest erinevad rauasulamid malm ja teras? Milline on nende koostis?
3. Mida lisatakse eriterastele, et parandada terase omadusi?
4. Mis on korrosioon?
5. Tooge näiteid metallide korrosioonist.
6. Rauarooste valem
7. Millised metallid ei korrodeeru?
8. Kas korrosiooni käigus metall oksüdeerub või redutseerub? Põhjendage.
9. Tooge näiteid metallidest, mis kaitsevad end ise korrosiooni eest?
10. Kuidas kaitsta metalle korrosiooni eest? Nimeta vähemalt 3 meetodit.
11. Mis on järgmiste sulamite põhikoostisosad?

Teras, malm, pronks, messing, melhior, duralumiinium

1. Mida tähendab mõiste *mittemetallilisus?*
2. Iseloomustage mittemetalliliste lihtainete agregaatolekut ja värvust.

Tooge näiteid.

1. Iseloomustage mittemetallide elektrijuhtivust.
2. Kuidas mittemetallid liidavad ja loovutavad elektrone? Kas mittemetallid on ainult oksüdeerijad?
3. Kuidas muutuvad elementide mittemetallilised omadused perioodis ja rühmas?
4. Kuidas kutsutakse VIIIA rühma elemente? Miks?
5. Millega võrdub mittemetallide maksimaalne ja minimaalne oksüdatsiooniaste?
6. Selgitage mõistet *allotroopia.* Tooge näiteid.
7. Mitu grammi süsinikku on 2 kg-s terases, kui selle raua % on 98?
8. 200 grammile 5% -lisele NaOH lahusele lisati 50 grammi vett. Mitme % -line on lahus nüüd?
9. Mitu mooli on 480 grammi fosforhapet? ( H3PO4)
10. Leidke 5 mooli SO2 mass ja ruumala.
11. Mitu mooli on 448 dm3 süsihappegaasi?