

14. TALDEA

1. Egia ala gezurra:

Si elementuak Pb-ak baino T_f altuagoa du.

2. Zeintzuk dira karbonoaren isotopoak? Isotopo bakoitzaren nukleoa deskribatu.

3. Egia ala gezurra:

^{14}C erradioaktiboa da. Erdibizitza-denbora, $t_{1/2}$, 5760 urtekoa da, beraz, lurrazaletik desagertuta dago.

4. Hurrengo hitza definitu:

Forma alotropikoa.

Aipatu karbonoaren hiru forma alotropiko.

5. Grafitoa elektrodoak eta arkatzak egiteko erabiltzen da. Diamantea grafitotik lor daiteke?

6. Zein da karburo ioniko, kobalente eta metalikoen arteko diferentzia garrantzitsuena?

7. Hurrengo hitza definitu:

Anfoteroa.

8. Zeolitak, silikato hirudimentsionalak, industrian oso garrantzitsuak dira, zergatik?

9. Zein elementuk azaltzen dute bikote geldoren efektua?

10. Beruna pozoitsua da, zergatik?

15. TALDEA

1. Aipatu itzazue nitrogeno eta fosforoaren, artsenikoaren eta antimonio eta bismutoaren arteko desberdintasunak.
2. Zeintzuk dira nitrogenoaren isotopoak? Isotopo bakoitzaren nukleoa deskribatu.
3. Nitrogenoa uretan solugarria da?
4. Urpekaritzan He/O₂ nahastura N₂/O₂ nahastura baino hobe da, zergatik?
5. Hurrengo hitza definitu:
Delikueszente.
6. Idatzi azido nitrosoaren dismutazio erreakzio doituta.
7. Aipatu eta azaltu fosforo elementuaren forma alotropikoak.
8. Ondoko erreakzioak osatu eta doitu:
$$\text{P}_4(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow$$
$$\text{P}_4(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow$$
9. Ondoko erreakzioak osatu eta doitu:
$$\text{P}_4(\text{s}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow$$
$$\text{P}_4(\text{s}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow$$
10. Hurrengo hitza definitu:
Eutrofikazioa.