

pse

Leerplannen

LP Chemie 2e gr ASO VVKSO (studierichtingen zonder component wetenschappen)

- 5.1.3.2 – B18 Rangschikking van de elementen – Het huidige PSE beschrijven als een rangschikking van elementen volgens toenemend atoomnummer en overeenkomstige eigenschappen.
- 5.1.3.2 – B19 Rangschikking van de elementen – De begrippen periode, groep, groepsnaam, metalen, niet-metalen, edelgassen, elektronegatieve waarde toepassen op een gegeven tabel van het PSE.
- 5.1.3.2 – B20 Rangschikking van de elementen – Het verband aangeven tussen de elektronenconfiguratie enerzijds en het periodenummer en het groepsnummer van de hoofdgroepen anderzijds, met speciale aandacht voor de stabiele edelgasconfiguratie.
- 5.1.3.3 – B21 Atoommassa, molecuulmassa, molaire m – De relatieve atoom- en molecuulmassa, alsook de molaire massa afleiden of berekenen uit de gegevens bij elk symbool in het PSE.
- 5.2.1.2 – B33 Anorganische samengestelde stoffen – Formules van anorganische samengestelde stoffen vormen met behulp van PSE en uitgebreide tabel met oxidatiegetallen.
- 5.2.1.2 – V33 Anorganische samengestelde stoffen – Formules van anorganische samengestelde stoffen vormen met behulp van PSE en beperkte tabel met oxidatiegetallen.

LP Chemie 2e gr ASO (studierichtingen zonder component wetenschappen) GO

- 54 – de grootte atoommassa in het PSE opzoeken.

LP Chemie 2e gr ASO (studierichtingen met component wetenschappen) GO

- 46 – het verband leggen tussen de elektronenconfiguratie en de plaats in het PSE.
- 80 – de grootte atoommassa in het PSE opzoeken.

LP Chemie 2e gr TSO GO

- 54 – de grootte atoommassa in het PSE opzoeken.

LP Chemie 2e gr ASO VVKSO (studierichtingen met component wetenschappen)

- 5.1.3.2 – B31 Rangschikking van de elementen – Het huidige PSE beschrijven als een rangschikking van elementen volgens toenemend atoomnummer en overeenkomstige eigenschappen.
- 5.1.3.2 – B32 Rangschikking van de elementen – De begrippen periode, groep, groepsnaam, metalen, niet-metalen, edelgassen, elektronegatieve waarde toepassen op een gegeven tabel van het PSE.
- 5.1.3.2 – B33 Rangschikking van de elementen – Het verband aangeven tussen de elektronenconfiguratie enerzijds en het periodenummer en het groepsnummer van de hoofdgroepen anderzijds, met speciale aandacht voor de stabiele edelgasconfiguratie.
- 5.1.3.3 – B34 Atoommassa, molecuulmassa, molaire m – De relatieve atoom- en molecuulmassa, alsook de molaire massa afleiden of berekenen uit de gegevens bij elk symbool in het PSE.
- 5.2.1.2 – B51 Anorganische samengestelde stoffen – Formules van anorganische samengestelde stoffen vormen met behulp van PSE en beperkte tabel met oxidatiegetallen.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO (studierichtingen zonder component wetenschappen)

- 5.1.1.1 V1 – De gemiddelde relatieve atoommassa van een element berekenen en het verband leggen tussen de gemiddelde relatieve atoommassa van een element uit het PSE en het procentueel voorkomen van natuurlijke isotopen van dat element.
- 5.1.1.1 V3 – Het verband tussen de elektronenconfiguratie en de opbouw van het PSE met s, p, d en f-blok aangeven.
- 5.1.2.1 B7 – Van anorganische verbindingen met gegeven formule de systematische naam vormen gebruikmakend van de

stocknotatie en vanuit de gegeven stocknotatie de formule vormen.

- 5.1.2.1 B8 – Van anorganische verbindingen formules vormen met behulp van PSE en beperkte tabel met oxidatiegetallen of op basis van de gegeven naam.

LP Biotechnische wetenschappen 2e gr TSO GO

- 24 – met behulp van het PSE het aantal elektronen op de buitenste schil afleiden.
- 47 – de grootte atoommassa in het PSE opzoeken.

LP Chemie 2e gr TSO (Bio-esthetiek, Brood- en banket, Creatie en mode, Industriële wetenschappen, Lichamelijke opvoeding en sport, Slagerij en vleeswaren, Topsport) VVKSO

- 11 – De periodiciteit weergeven voor de elementen van de hoofdgroepen in het PSE.
- 12 – De begrippen periode en groep in het PSE hanteren.

LP Chemie 2e gr TSO (Plant-, dier- en milieutechnieken) VVKSO

- 11 – De periodiciteit weergeven voor de elementen van de hoofdgroepen in het PSE.
- 12 – De begrippen periode en groep in het PSE hanteren.

LP Chemie 2e gr TSO (Hotel, Bouw- en houtkunde, Elektriciteit-elektronica, Elektromechanica) VVKSO

- 11 – De periodiciteit weergeven voor de elementen van de hoofdgroepen van het PSE.
- 12 – De begrippen periode en groep in het PSE hanteren

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 13 –
het verband tussen de elektronenconfiguratie en de opbouw van het PSE met s, p, d en f-blok aangeven
- 14 –
de sterkte van metaal- en niet-metaalkarakter, de monoatomische ionvorming, afmetingen van atomen en monoatomische ionen en de meest voorkomende oxidatiegetallen verklaren en toepassen in relatie met het PSE of in verband brengen met de elektronenconfiguratie.
- 26 –
het verband leggen tussen de gemiddelde relatieve atoommassa uit het PSE en het procentueel voorkomen van de natuurlijke isotopen
- 14 –
het verband tussen de elektronenconfiguratie en de opbouw van het PSE met s, p, d en f-blok aangeven (SET5)
- 15 –
de sterkte van metaal- en niet-metaalkarakter, de monoatomische ionvorming, afmetingen van atomen en monoatomische ionen en de meest voorkomende oxidatiegetallen verklaren en toepassen in relatie met het PSE of in verband brengen met de elektronenconfiguratie (SET12).
- 29 –
het verband leggen tussen de gemiddelde relatieve atoommassa uit het PSE en het procentueel voorkomen van de natuurlijke isotopen (SET1)

LP Chemie 2e gr TSO (Techniek wetenschappen, Biotechnische wetenschappen) VVKSO

- B18 –
Het huidige PSE beschrijven als een rangschikking van elementen volgens toenemend atoomnummer en overeenkomstige eigenschappen. (ET 12)

- B19 –
De begrippen periode, groep, groepsnaam, metalen, niet-metalen, edelgassen toepassen op een gegeven tabel van het PSE. (ET 12)
- B50 –
De relatieve molecuulmassa (M_r) van een stof bepalen aan de hand van het PSE en een gegeven symbolische voorstelling.