
Concentració analítica molar**X84725_ca**

La concentració analítica molar (c) d'una solució química és el quocient entre el nombre de mols (n) del solut i el nombre de litres (v) de solvent, és a dir: $c = n/v$ en (mols per litre).

Implementeu la funció `ca_molar(n, v_ini)` que, donat el nombre de mols d'un solut i un volum inicial v_{ini} , retorni una llista amb les concentracions analítiques molars (amb 2 decimals de precisió) de les solucions obtingudes dissolent els n mols del solut als volums v_{ini} (donat), $v_{ini} + 0.25$, $v_{ini} + 0.5$, ... , v_{max} . L'últim volum v_{max} és el més gran d'aquesta sèrie que no supera 5.0 litres (cada increment de v és de 0.25 litres).

Per exemple, si $n = 1$ mol i $v_{ini} = 4.75$ litres, la funció retornarà `[0.21, 0.2]` = `[round(1/4.75,2), round(1/5,2)]`.

En canvi, si $n = 2$ mols i $v_{ini} = 5.5$ litres, retornarà la llista buida perquè no hi ha cap volum entre v_{ini} i v_{max} .

Exemple de sessió

```
>>> ca_molar(1, 4.75)
[0.21, 0.2]
>>> ca_molar(2, 5.5)
[]
>>> ca_molar(2, 3.5)
[0.57, 0.53, 0.5, 0.47, 0.44, 0.42, 0.4]
>>> ca_molar(1, 5)
[0.2]
>>> ca_molar(4.76, 4.76)
[1.0]
```

Informació del problema

Autor : InfBesos

Generació : 2018-04-18 15:43:38

© Jutge.org, 2006–2018.

<https://jutge.org>