

מולים ומסה מולרית של תרכובות

1.14 תרגיל

מהי המסה המולרית של $K_4Fe(CN)_6$

- א. 308 גרם למול
- ב. 121 גרם למול
- ג. 238 גרם למול
- ד. 251 גרם למול
- ה. 368 גרם למול

פתרון 1.14

ה. 368 גרם למול

1.15 תרגיל

כמה מול עופרת כלורית יש ב- 34 גרם $PbCl_2$?

- א. 0.24 מול
- ב. 0.12 מול
- ג. 94.5 מול
- ד. 0.45 מול
- ה. 8.2 מול

פתרון 1.15

ב. 0.12 מול

1.16 תרגיל

כמה מולקולות אמוניה יש ב-209 גרם NH_3 ?

- א. 7.4×10^{24} מולקולות.
- ב. 1.25×10^{26} מולקולות.
- ג. 4×10^{22} מולקולות.
- ד. 9×10^{25} מולקולות.
- ה. 3×10^{25} מולקולות.

פתרון 1.16

א. 7.4×10^{24} מולקולות.

1.17 תרגיל

כמה גרם אבץ חנקתי יש לשקול כדי לקבל 4 מול של $Zn(NO_3)_2$?

- א. יש לשקול 345.2 גרם.
- ב. יש לשקול 189.4 גרם.
- ג. יש לשקול 47.4 גרם.
- ד. יש לשקול 649.6 גרם.
- ה. יש לשקול 757.6 גרם.

פתרון 1.17

- ה. יש לשקול 757.6 גרם.

תרגיל 1.18

כמה מול יונים יש במדגם השוקל 104 גרם של החומר $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$?

- א. המדגם מכיל 1.5 מול יונים.
- ב. המדגם מכיל 1.2 מול יונים.
- ג. המדגם מכיל 0.9 מול יונים.
- ד. המדגם מכיל 0.6 מול יונים.
- ה. המדגם מכיל 0.3 מול יונים.

פתרון 1.18

- א. המדגם מכיל 1.5 מול יונים.