



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Несмешивающиеся жидкости Формулы

Калькуляторы!

Примеры!

Преобразования!

Закладка calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Самый широкий охват калькуляторов и рост - **30 000+ калькуляторов!**

Расчет с разными единицами измерения для каждой переменной -

Встроенное преобразование единиц измерения!

Самая широкая коллекция измерений и единиц измерения - **250+ измерений!**



Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!

[Пожалуйста, оставьте свой отзыв здесь...](#)



Список 19 Несмешивающиеся жидкости

Формулы

Несмешивающиеся жидкости ↗

1) Давление пара воды, образующей несмешивающуюся смесь с жидкостью ↗

fx $(P^o_{\text{water}}) = \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^\circ) \cdot M_B}{W_B \cdot M_{\text{water}}}$

Открыть калькулятор ↗

ex $0.53 \text{ Pa} = \frac{0.12 \text{ g} \cdot 0.25 \text{ Pa} \cdot 31.8 \text{ g}}{0.1 \text{ g} \cdot 18 \text{ g}}$

2) Давление паров жидкости, образующей несмешивающуюся смесь с водой ↗

fx $(P_B^\circ) = \frac{W_B \cdot (P^o_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{W_{\text{water}} \cdot M_B}$

Открыть калькулятор ↗

ex $0.25 \text{ Pa} = \frac{0.1 \text{ g} \cdot 0.53 \text{ Pa} \cdot 18 \text{ g}}{0.12 \text{ g} \cdot 31.8 \text{ g}}$



3) Масса воды, необходимая для образования несмешиваемой смеси с жидкостью при данной массе ↗

fx
$$W_{\text{water}} = \frac{W_B \cdot (P^{\circ}_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{(P_B^{\circ}) \cdot M_B}$$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex
$$0.12g = \frac{0.1g \cdot 0.53\text{Pa} \cdot 18g}{0.25\text{Pa} \cdot 31.8g}$$

4) Масса жидкости в смеси двух несмешивающихся жидкостей с учетом массы другой жидкости ↗

fx
$$W_A = \frac{(P_A^{\circ}) \cdot M_A \cdot W_B}{(P_B^{\circ}) \cdot M_B}$$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex
$$0.499925g = \frac{2.7\text{Pa} \cdot 14.72g \cdot 0.1g}{0.25\text{Pa} \cdot 31.8g}$$

5) Масса жидкости, необходимой для образования несмешивающейся смеси с водой ↗

fx
$$W_B = \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^{\circ}) \cdot M_B}{(P^{\circ}_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}$$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex
$$0.1g = \frac{0.12g \cdot 0.25\text{Pa} \cdot 31.8g}{0.53\text{Pa} \cdot 18g}$$



6) Молекулярная масса жидкости в смеси двух несмешивающихся жидкостей с учетом массы жидкостей ↗

fx
$$M_A = \frac{W_A \cdot M_B \cdot (P_B^{\circ})}{(P_A^{\circ}) \cdot W_B}$$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex
$$14.72222g = \frac{0.5g \cdot 31.8g \cdot 0.25Pa}{2.7Pa \cdot 0.1g}$$

7) Молекулярная масса жидкости, образующей несмешивающуюся смесь с водой ↗

fx
$$M_B = \frac{(P_{\text{water}}^{\circ}) \cdot M_{\text{water}} \cdot W_B}{(P_B^{\circ}) \cdot W_{\text{water}}}$$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex
$$31.8g = \frac{0.53Pa \cdot 18g \cdot 0.1g}{0.25Pa \cdot 0.12g}$$

8) Общее давление паров смеси при заданном парциальном давлении одной жидкости ↗

fx
$$P = (P_B^{\circ}) + \left(\frac{(P_B^{\circ}) \cdot W_A \cdot M_B}{W_B \cdot M_A} \right)$$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex
$$2.950408Pa = 0.25Pa + \left(\frac{0.25Pa \cdot 0.5g \cdot 31.8g}{0.1g \cdot 14.72g} \right)$$



9) Отношение массы воды к жидкости, образующей несмешивающуюся смесь ↗

fx $W_{W:B} = \frac{(P^{\circ}_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{(P_B^{\circ}) \cdot M_B}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $1.2 = \frac{0.53 \text{Pa} \cdot 18 \text{g}}{0.25 \text{Pa} \cdot 31.8 \text{g}}$

10) Отношение молекулярной массы 2 несмешивающихся жидкостей ↗

fx $M_{A:B} = \frac{(P_B^{\circ}) \cdot W_A}{(P_A^{\circ}) \cdot W_B}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $0.462963 = \frac{0.25 \text{Pa} \cdot 0.5 \text{g}}{2.7 \text{Pa} \cdot 0.1 \text{g}}$

11) Отношение молекулярных масс воды к жидкости, образующей несмешивающуюся смесь ↗

fx $M_{A:B} = \frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^{\circ})}{(P^{\circ}_{\text{water}}) \cdot W_B}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $0.566038 = \frac{0.12 \text{g} \cdot 0.25 \text{Pa}}{0.53 \text{Pa} \cdot 0.1 \text{g}}$



12) Отношение парциальных давлений двух несмешивающихся жидкостей при заданном количестве молей

[Открыть калькулятор](#)

$$P_{A:B} = \frac{n_A}{n_B}$$

$$ex \quad 10.81818 = \frac{119\text{mol}}{11\text{mol}}$$

13) Отношение парциальных давлений пара воды с жидкостью, образующей несмешивающуюся смесь

[Открыть калькулятор](#)

$$fx \quad P_{W:B} = \frac{W_{\text{water}} \cdot M_B}{M_{\text{water}} \cdot W_B}$$

$$ex \quad 2.12 = \frac{0.12g \cdot 31.8g}{18g \cdot 0.1g}$$

14) Отношение парциальных давлений паров двух несмешивающихся жидкостей с заданным весом и молекулярной массой

[Открыть калькулятор](#)

$$fx \quad P_{A:B} = \frac{W_A \cdot M_B}{W_B \cdot M_A}$$

$$ex \quad 10.80163 = \frac{0.5g \cdot 31.8g}{0.1g \cdot 14.72g}$$



15) Парциальное давление пара несмешивающейся жидкости при заданном парциальном давлении другой жидкости ↗

fx $(P_A^\circ) = \frac{W_A \cdot M_B \cdot (P_B^\circ)}{M_A \cdot W_B}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $2.700408 \text{ Pa} = \frac{0.5 \text{ g} \cdot 31.8 \text{ g} \cdot 0.25 \text{ Pa}}{14.72 \text{ g} \cdot 0.1 \text{ g}}$

16) Полное давление смеси воды с жидкостью при заданном давлении пара ↗

fx $P_{\text{tot}} = (P_B^\circ) + \left(\frac{W_{\text{water}} \cdot (P_B^\circ) \cdot M_B}{W_B \cdot M_{\text{water}}} \right)$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $0.78 \text{ Pa} = 0.25 \text{ Pa} + \left(\frac{0.12 \text{ g} \cdot 0.25 \text{ Pa} \cdot 31.8 \text{ g}}{0.1 \text{ g} \cdot 18 \text{ g}} \right)$

17) Полное давление смеси двух несмешивающихся жидкостей ↗

fx $P = (P_A^\circ) + (P_B^\circ)$

[Открыть калькулятор ↗](#)

ex $2.95 \text{ Pa} = 2.7 \text{ Pa} + 0.25 \text{ Pa}$



18) Полное давление смеси жидкости с водой при заданном давлении паров воды ↗

fx**Открыть калькулятор ↗**

$$P_{\text{tot}} = (P^{\circ}_{\text{water}}) + \left(\frac{W_B \cdot (P^{\circ}_{\text{water}}) \cdot M_{\text{water}}}{W_{\text{water}} \cdot M_B} \right)$$

ex $0.78 \text{ Pa} = 0.53 \text{ Pa} + \left(\frac{0.1 \text{ g} \cdot 0.53 \text{ Pa} \cdot 18 \text{ g}}{0.12 \text{ g} \cdot 31.8 \text{ g}} \right)$

19) Соотношение масс двух несмешивающихся жидкостей, образующих смесь ↗

fx**Открыть калькулятор ↗**

$$W_{A:B} = \frac{(P_A^{\circ}) \cdot M_A}{(P_B^{\circ}) \cdot M_B}$$

ex $4.999245 = \frac{2.7 \text{ Pa} \cdot 14.72 \text{ g}}{0.25 \text{ Pa} \cdot 31.8 \text{ g}}$



Используемые переменные

- M_A Молекулярная масса жидкости A (грамм)
- $M_{A:B}$ Отношение молекулярных масс 2 несмешивающихся жидкостей
- M_B Молекулярная масса жидкости B (грамм)
- M_{water} Молекулярная масса воды (грамм)
- n_A Количество молей жидкости A (Кром)
- n_B Количество молей жидкости B (Кром)
- P Суммарное давление смеси несмешивающихся жидкостей (паскаль)
- P_A° Давление паров чистого компонента A (паскаль)
- $P_{A:B}$ Отношение парциальных давлений двух несмешивающихся жидкостей
- P_B° Давление паров чистого компонента B (паскаль)
- P_{tot} Полное давление смеси жидкости с водой (паскаль)
- $P_{W:B}$ Отношение парциальных давлений воды и жидкости
- P_{water}° Парциальное давление чистой воды (паскаль)
- W_A Вес жидкости A (грамм)
- $W_{A:B}$ Соотношение масс двух несмешивающихся жидкостей
- W_B Вес жидкости B (грамм)
- $W_{W:B}$ Соотношение весов воды и жидкости
- W_{water} Вес воды в несмешивающейся смеси (грамм)



Константы, функции, используемые измерения

- Измерение: **Масса** in грамм (g)

Масса Преобразование единиц измерения ↗

- Измерение: **Количество вещества** in Крот (mol)

Количество вещества Преобразование единиц измерения ↗

- Измерение: **Давление** in паскаль (Pa)

Давление Преобразование единиц измерения ↗



Проверьте другие списки формул

- Уравнение Клаузиуса-Клапейрона Формулы
- Депрессия в точке замерзания Формулы
- Повышение температуры кипения Формулы
- Правило фаз Гибба Формулы
- Несмешивающиеся жидкости Формулы
- Осмотическое давление Формулы
- Относительное снижение давления пара Формулы
- Фактор Вант-Хоффа Формулы

Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!

PDF Доступен в

[English](#) [Spanish](#) [French](#) [German](#) [Russian](#) [Italian](#) [Portuguese](#) [Polish](#) [Dutch](#)

8/16/2023 | 11:35:41 PM UTC

[Пожалуйста, оставьте свой отзыв здесь...](#)

