

الأستاذ: بشير ظاهري
المستوى: 7 أساسى

فرض تاليفي عدد 01
في
العلوم الفيزيائية

إعدادية أبو بكر القمودي
سيدي بوريد

الاسم : اللقب : القسم :

تمرين عدد 1

١ أجب بـ " صحيح " أو " خطأ " أمام كل مقتراح من المقترنات التالية:

.....
.....
.....

- ٥ كل السوائل تعطي اللون الأزرق لمسحوق كبريتات النحاس.
- ٥ يوجد الماء في كل المشروبات وبعض الفواكه الجافة.
- ٥ قطعة الثلج مادة سائلة لأنها قابلة للمسك والتقليل.

٢ تخضع مياه السدود والعيون الطبيعية لمعالجة حتى تصبح صالحة للشرب.

- 1- أذكر مراحل معالجة المياه الطبيعية ورتّبها حسب الأولوية ؟

• الغريلة

-
.....
.....
.....
.....

• التطهير بماء الجافل

- 2-1- أذكر تجربة تمكنت من البحث عن الماء في المواد التالية .

قطعة سكر - مشروب غازي - الزيت - العسل - الموز - العصير .

-
.....

- 2-2- حدد من بين المواد المذكورة أعلاه المواد التي تحوي الماء ؟

تمرين عدد 2

1- عّرف الضّغط الجوّي ؟

2- أذكّر آلّة قيس الضّغط الجوّي ؟

3- ماهي مختلف وحدات قيس الضّغط الجوّي ؟

4- ماهي قيمة الضّغط الجوّي العادي ؟

قيمة الضّغط الجوّي العادي = = =

5- أكمل الفراغات بما يناسب من أعداد؟

$$1035 \text{ hPa} = \dots \text{ mbar}$$

$$760 \text{ mm Hg} = \dots \text{ mbar}$$

$$99500 \text{ Pa} = \dots \text{ mbar}$$

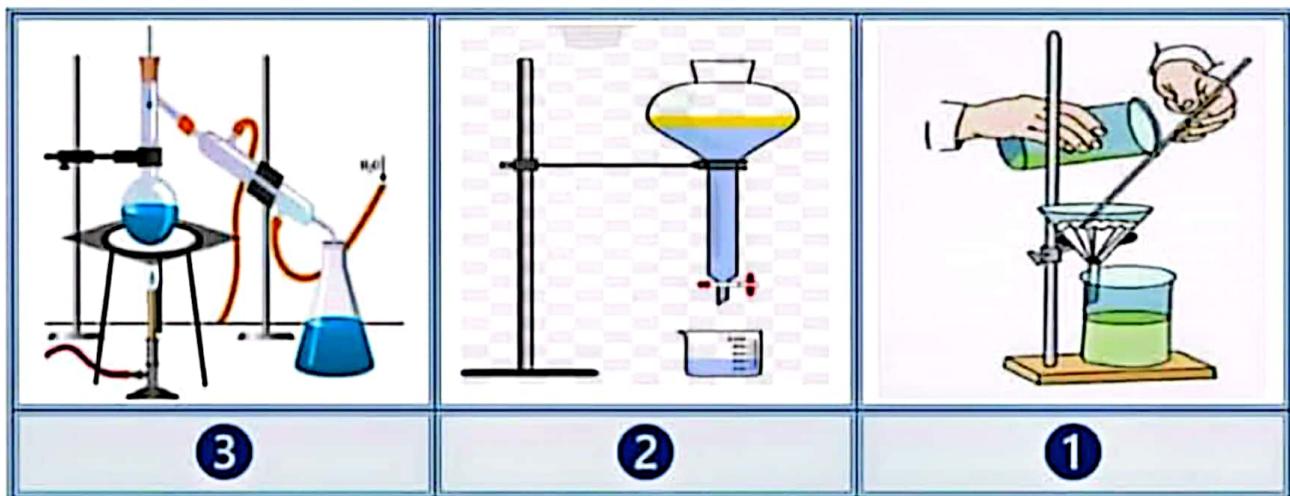
$$1 \text{ bar} = \dots \text{ mbar}$$

$$76 \text{ cmHg} = \dots \text{ mmHg}$$

$$100 \text{ Pa} = \dots \text{ mbar}$$

الأستاذ بشير ظاهري

نعتمد التراكيب التالية لفصل مكونات مختلف الأمزجة.



1- أكمل الفراغات بما يناسب.

..... لفصل مكونات المزيج (ماء و نفط) نستعمل التركيب عدد

..... لفصل مكونات المزيج (ماء و ملح) نستعمل التركيب عدد

..... لفصل مكونات المزيج (كحول و قشّ) نستعمل التركيب عدد

◎ التركيب عدد ① يمثل عملية.....

◎ التركيب عدد ② يمثل عملية.....

◎ التركيب عدد ③ يمثل عملية.....

2- تكسّرت قنينة زجاجية تحتوي على كمية من الملح فاختلطت شظايا

الزجاج بحبات الملح.

فستر كيف يمكن فصل مكونات المزيج ؟

الاسم : اللقب :

تمرين عدد 1

١ أجب بـ " صحيح " أو " خطأ " أمام كل مقتراح من المقترنات التالية:

- خطأ
- خطأ
- خطأ

٥ كل السوائل تعطي اللون الأزرق لمسحوق كبريتات النحاس.

٥ يوجد الماء في كل المشروبات وبعض الفواكه الجافة.

٥ قطعة الثلج مادة سائلة لأنها قابلة للمسك والتقليل.

٢ تخضع مياه السدود والعيون الطبيعية لمعالجة حتى تصبح صالحة للشرب.

١- ذكر مراحل معالجة المياه الطبيعية ورتيبها حسب الأولوية ؟

- الغربلة
- التنزف والترسيب
- الترشيح بالرمل
- التطهير بالأوزون
- الترشيح بالفحام النشيط
- التطهير بماء الجافال

٢-١ ذكر تجربة تمكنت من البحث عن الماء في المواد التالية .

قطعة سكر - مشروب غازي - الزيت - العسل - الموز - العصير .

للبحث عن الماء في المواد المذكورة أعلاه نستعمل مسحوق كبريتات النحاس مع كل مادة ، إذا تغير لون المسحوق فتلك المادة تحوي الماء .

٢-٢ حدد من بين المواد المذكورة أعلاه المواد التي تحوي الماء ؟

مشروب غازي - الموز - العصير

تمرين عدد ②

1- عَرَفِ الضَّغْطُ الْجَوِيُّ ؟

الضَّغْطُ الْجَوِيُّ هُوَ ضَغْطُ الْهَوَاءِ الَّذِي يَسْلُطُهُ عَلَى كُلِّ الْأَجْسَامِ الَّتِي يَحْبِطُ بَهَا فِي الْجَوَّ وَ يُشَارُ إِلَيْهِ بِـ Pa

2- أَذْكُرْ آلَةَ قِيسِ الضَّغْطِ الْجَوِيِّ ؟

يُقَاسُ الضَّغْطُ الْجَوِيُّ بِجَهَازِ الْبَارُومِتَرِ (مَعْدُنِي، زَئِبِقِي، مَسْجَلٌ) ...

3- مَا هِيَ مُخْتَلِفُ وَحدَاتِ قِيسِ الضَّغْطِ الْجَوِيِّ ؟

الهكتوباسكال hPa

المليبار bar

المليمتر من الزئبق mm Hg

4- مَا هِيَ قِيمَةُ الضَّغْطِ الْجَوِيِّ الْعَادِيِّ ؟

قيمة الضغط الجوي العادي = 1013hPa = 1013mbar = 760mm Hg = ضغط

5- أَكْمَلِ الفَرَاغَاتِ بِمَا يَنْسَبُ مِنْ أَعْدَادٍ

$$1035 \text{ hPa} = \dots \textcolor{red}{1035} \dots \text{ mbar}$$

$$760 \text{ mm Hg} = \dots \textcolor{red}{1013} \dots \text{ mbar}$$

$$99500 \text{ Pa} = \dots \textcolor{red}{995} \dots \text{ mbar}$$

$$1 \text{ bar} = \dots \textcolor{red}{1000} \dots \text{ mbar}$$

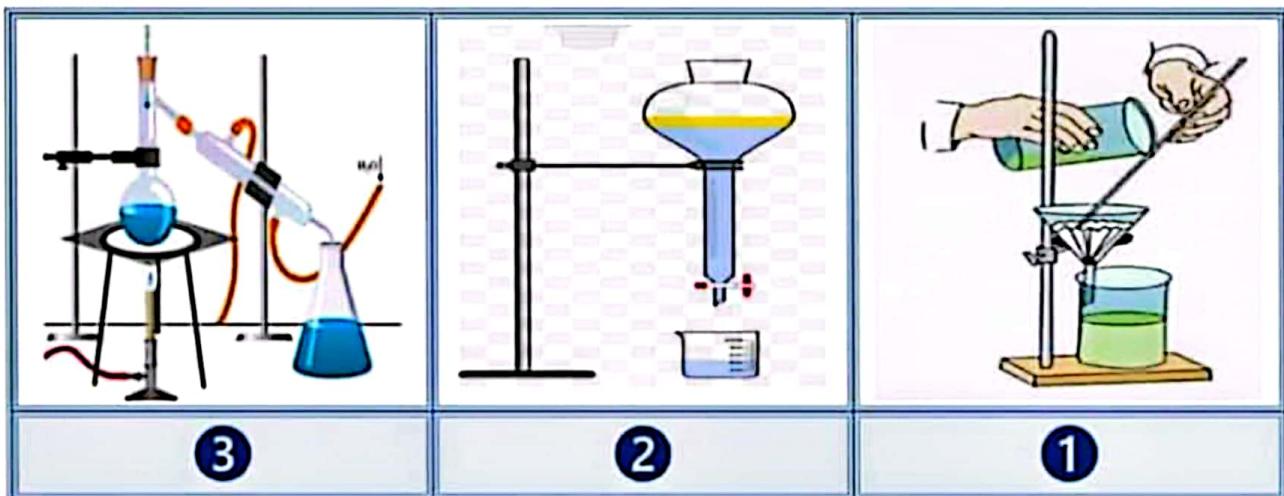
$$76 \text{ cmHg} = \dots \textcolor{red}{760} \dots \text{ mmHg}$$

$$100 \text{ Pa} = \dots \textcolor{red}{1} \dots \text{ mbar}$$

الاستدران
ببئر ظاهري

تمرين عدد 3

نعتمد التراكيب التالية لفصل مكونات مختلف الأمزجة.



1- أكمل الفراغات بما يناسب.

- لفصل مكونات المزيج (ماء و نفط) نستعمل التركيب عدد ②
- لفصل مكونات المزيج (ماء و ملح) نستعمل التركيب عدد ③
- لفصل مكونات المزيج (كحول و قشّ) نستعمل التركيب عدد ①
- التركيب عدد ① يمثل عملية الترشيح
- التركيب عدد ② يمثل عملية الترسيب
- التركيب عدد ③ يمثل عملية التقطر

الأستاذ يشير ظاهري

2- تكسّرت قنينة زجاجية تحتوي على كمية من الملح فاختلطت شظايا الزجاج بحبات الملح.

فستر كيف يمكن فصل مكونات المزيج ؟

لفصل الملح عن شظايا الزجاج نضيف الماء ونقوم بتحريك المزيج فيذوب الملح ثم نقوم بعملية الترشيح ونفصل شظايا الزجاج بعدها نقوم بفصل الماء عن الملح بعملية التقطر

