

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



## مراجعة عامة في الروابط والعناصر والمركبات مهمة لاختبار منتصف الفصل

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى التاسع ← علوم ← الفصل الأول ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 15-10-2024 11:50

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل | منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة علوم:

## التواصل الاجتماعي بحسب المستوى التاسع



صفحة المناهج القطرية على فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

## المزيد من الملفات بحسب المستوى التاسع والمادة علوم في الفصل الأول

اختبار وتدريبات نهاية الفصل

1

إجابة اختبار التركيب الذري والصيغ والروابط الكيميائية

2

اختبار في الهيكل العظمي مجاب

3

اختبار في الصور المتكونة في المرايا مجاب

4

اختبارات في المرايا والجهاز الهيكلي والذرة

5

مراجعة منتصف الفصل الدراسي 1

مادة العلوم الحياتية

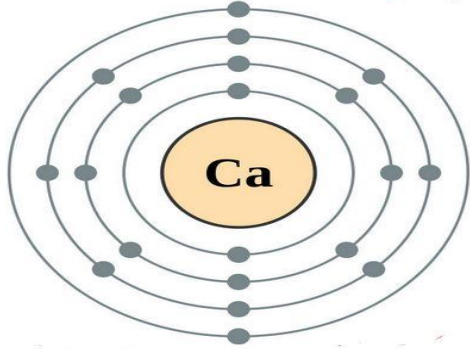
الصف التاسع

2025 - 2024

# أكمل الجدول التالي

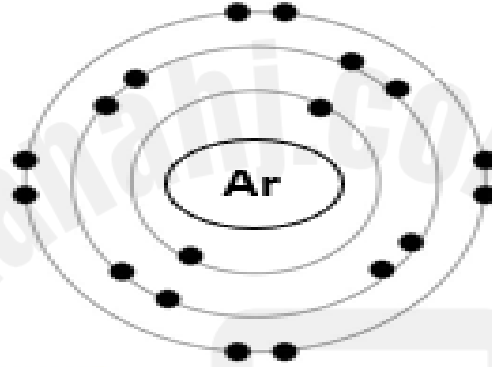
العنصر	عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	عدد النيوترونات
$^{12}_6\text{C}$	6	6	$12 - 6 = 6$
$^{39}_{19}\text{K}$	19	19	$39 - 19 = 20$
$^{27}_{13}\text{Al}$	13	13	$27 - 13 = 14$

# حدد رقم الدورة – رقم المجموعة



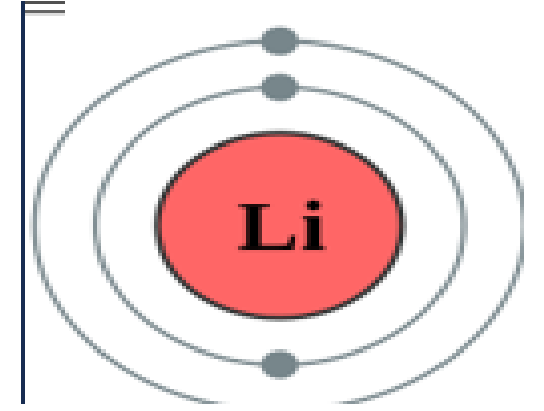
الدورة = 4

المجموعة = 2



الدورة = 3

المجموعة = 8 أو 18



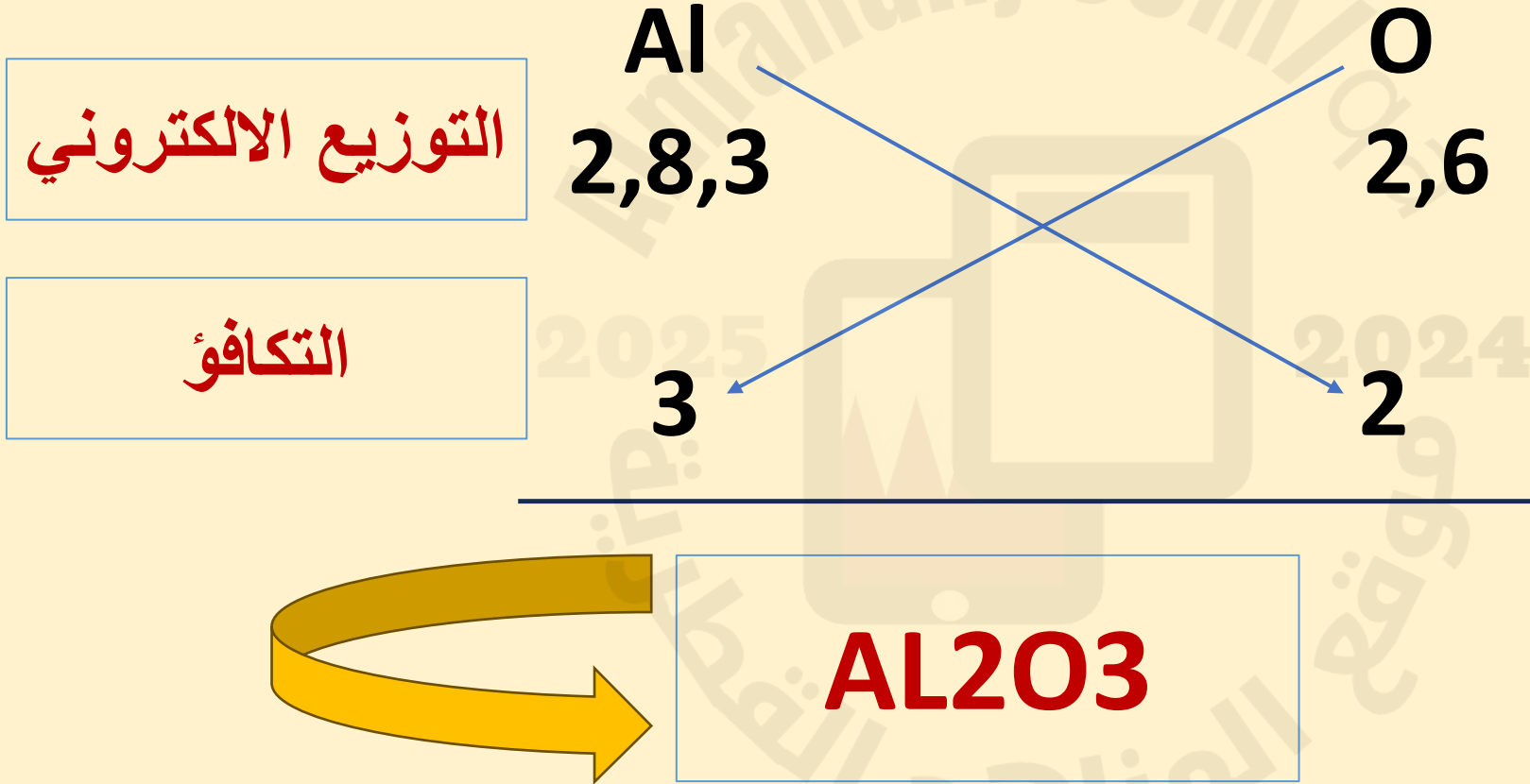
الدورة = 2

المجموعة = 1

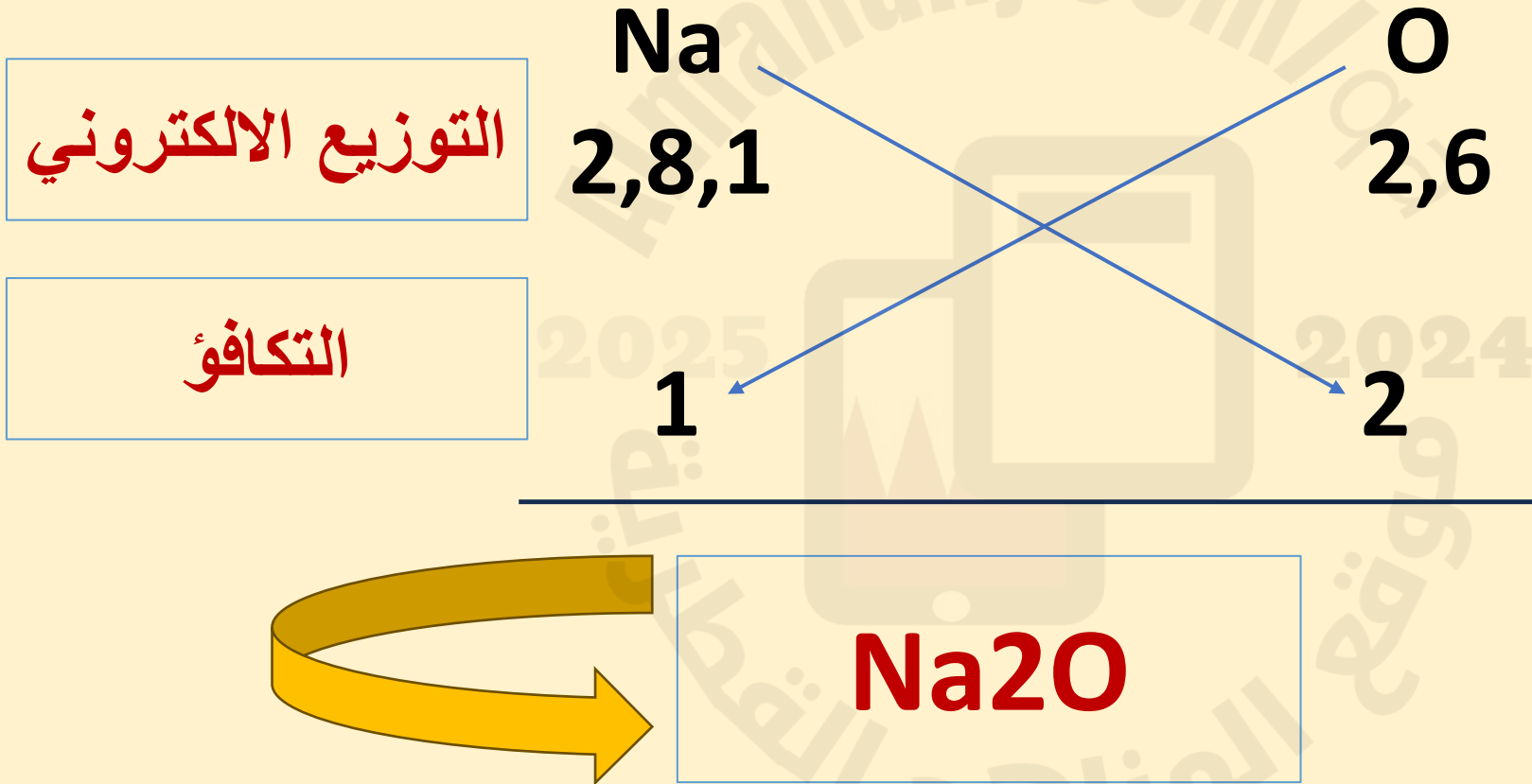
# أحسب تكافؤ العناصر التالية

التكافؤ	التوزيع الإلكتروني	العنصر
2	2,6	الأكسجين عدده الذري = 8
1	2,8,7	الكلور عدده الذري = 17
1	2,8,1	الصوديوم عدده الذري = 11

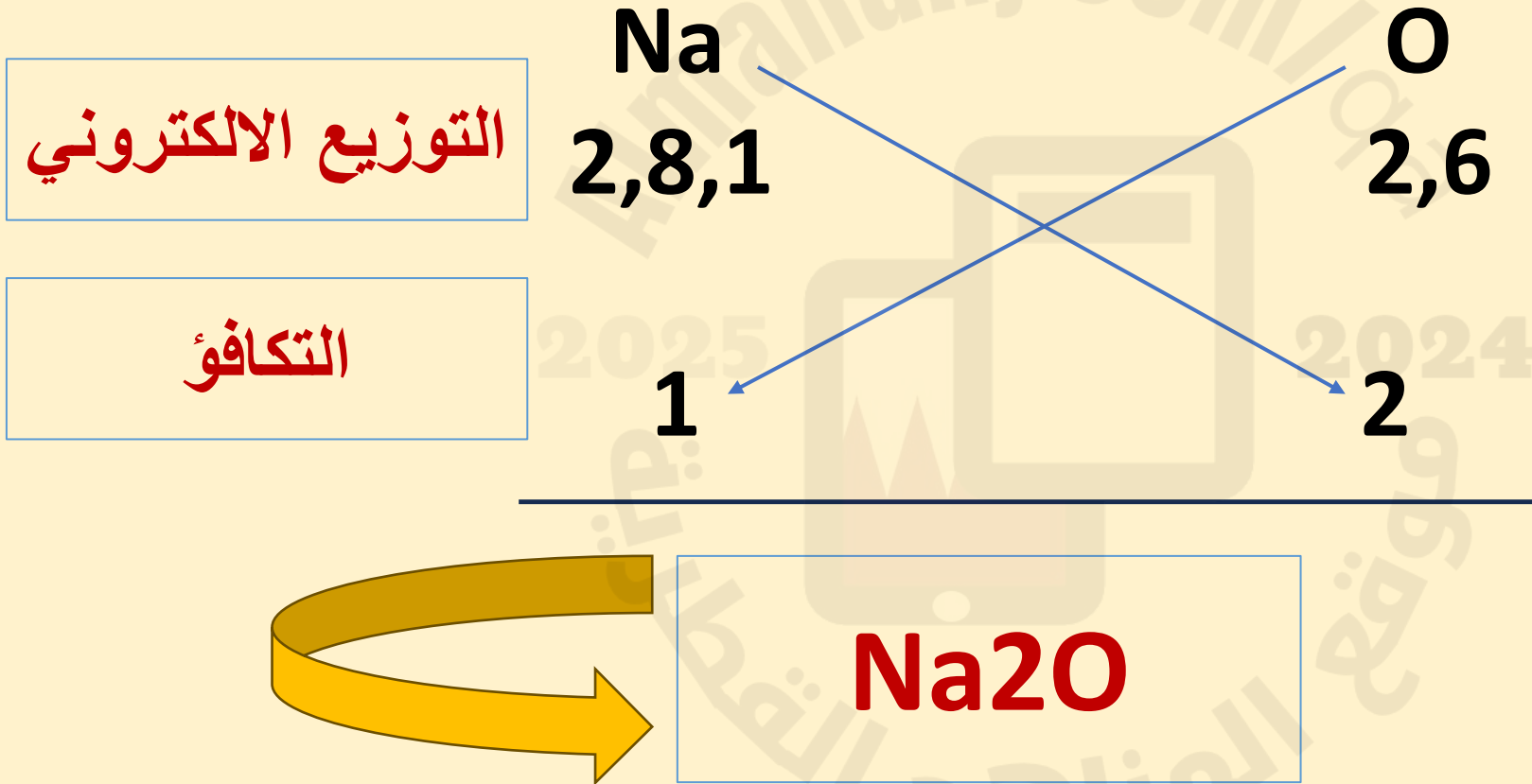
أكتب الصيغة الكيميائية للمركب الناتج عن اتحاد عنصر الألمونيوم AI عدده الذري 13 وعنصر الأكسجين O وعدده الذري 8



أكتب الصيغة الكيميائية للمركب الناتج عن اتحاد عنصر الصوديوم Na  
عدده الذري 11 وعنصر الاكسجين O وعدده الذري 8



أكتب الصيغة الكيميائية للمركب الناتج عن اتحاد عنصر الصوديوم Na  
عدده الذري 11 وعنصر الاكسجين O وعدده الذري 8





ما نوع العناصر المكونة للرابطة الأيونية؟

فلز ولافلز

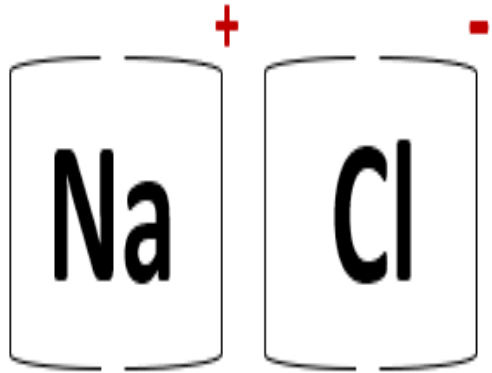
ما نوع العناصر المكونة للرابطة التساهمية؟

لافلز ولافلز

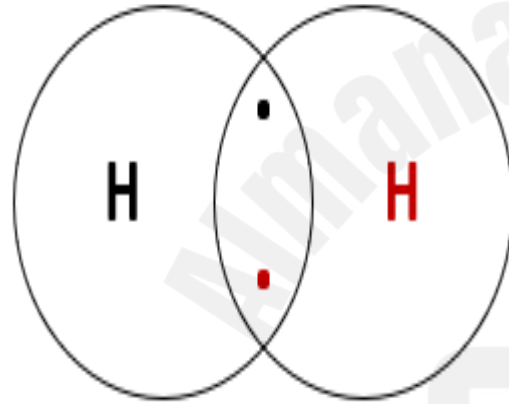
كم عدد المجموعات والدورات في الجدول الدوري

الدورات 7 المجموعات 18

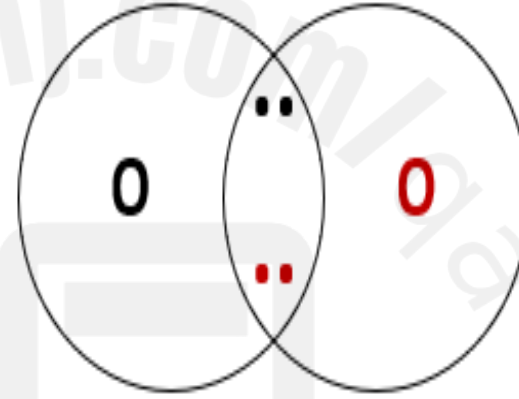
# ما نوع الرابطة في كل مما يلي:-



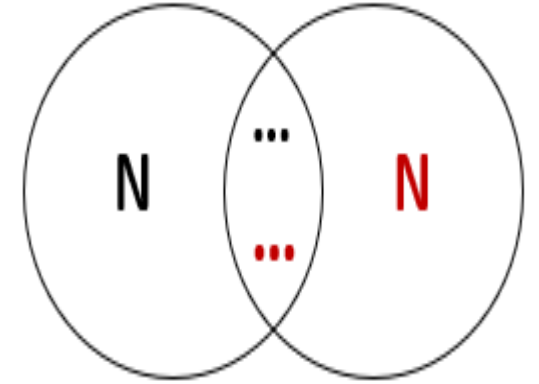
أيونية



تساهمية أحادية



تساهمية ثنائية



تساهمية ثلاثية

ما نوع الرابطة التي تتكون بين ذرة الصوديوم  $_{11}\text{Na}$  وذرة الكلور  $_{8}\text{O}$



- أيونية
- فلزية
- تساهمية
- هيدروجينية

ما نوع الرابطة في جزيء النيتروجين N<sub>2</sub> علماً بأن العدد الـ 1 ري  
للنيتروجين N=7

أيونية

تساهمية أحادية

تساهمية ثنائية

تساهمية ثلاثية

# فسر العبارات التالية:-

المركبات الايونية لها درجة غليان وانصهار مرتفعة؟

بسبب قوة التجاذب الكهربائي الساكن بين الايونات الموجبة والسالبة

الفلزات موصلة جيدة للتيار الكهربائي؟

بسبب وجود الكترولونات حرة الحركة

المركبات التساهمية درجة غليانها وانصهارها منخفضة؟

بسبب ضعف قوة الرابطة التساهمية

المركبات التساهمية	المركبات الايونية	وجه المقارنة
منخفضة	عالية	درجة الانصهار والغليان
لا توصل	توصل	توصيل الكهرباء في حالة المحلول
غير قابلة	غير قابلة	القابلية للطرق والسحب
غازية وسائلة	صلبة وسائلة	الحالة الفيزيائية

# قارن بين (المرآه المحدبة – المرآه المقعرة)

المرآه المقعرة	المرآه المحدبة	وجه المقارنة
منحني للداخل	منحني للخارج	شكل المرآه
أمام المرآه	خلف المرآه	مكان البؤرة
حقيقية	تقديرية	نوع البؤرة
تجمع الضوء	تفرق الضوء	تجمع أم تفرق الضوء

ما نص قانون الانعكاس في المرايا؟

زاوية السقوط = زاوية الانعكاس

إذا كانت زاوية سقوط شعاع ضوئي على مرآة مقعرة = 50  
فكم تكون زاوية الانعكاس؟

تساوي 50

ما المقصود بالبؤرة؟

هي نقطة تجمع الأشعة

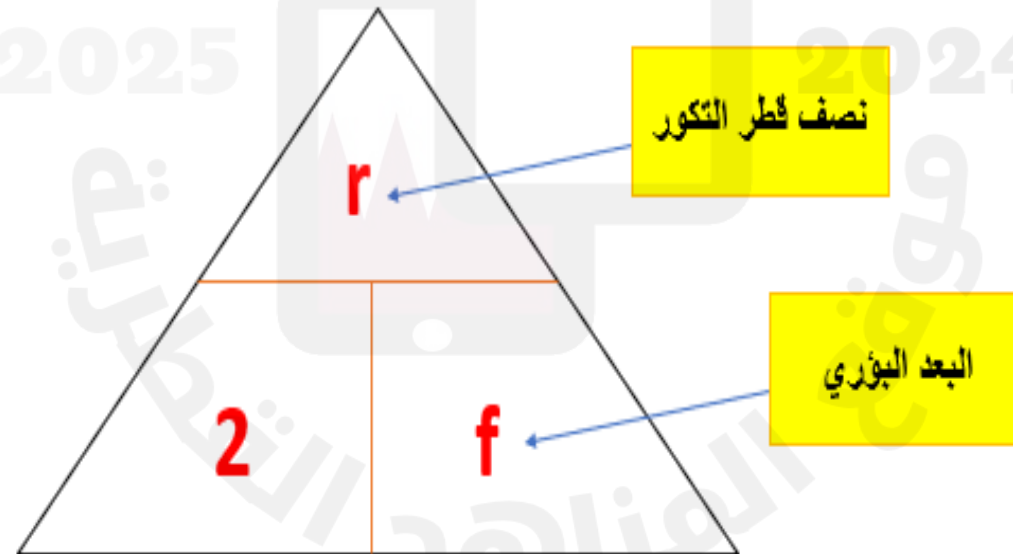


# ما المقصود بالبعد البؤري؟

هو المسافة من البؤرة إلى قطب المرآة

# ما قانون حساب نصف قطر تكور المرآة؟

$$r = 2f$$

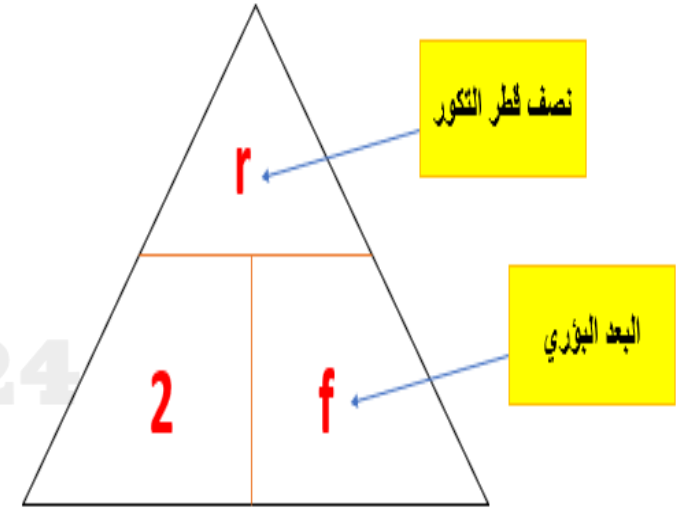


مراہ مقعرۃ نصف قطر تکورها = 20 سم أحسب بعدها البؤري؟

الحل

$$f = \frac{r}{2}$$

$$f = \frac{20}{2} = 10\text{cm}$$

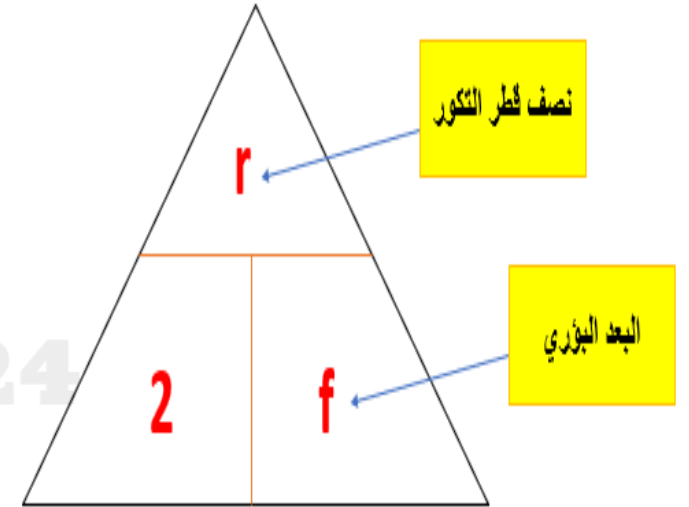


مراہ مقعرۃ بعدھا البوری = 10 سم أحسب نصف قطر  
تکورها؟

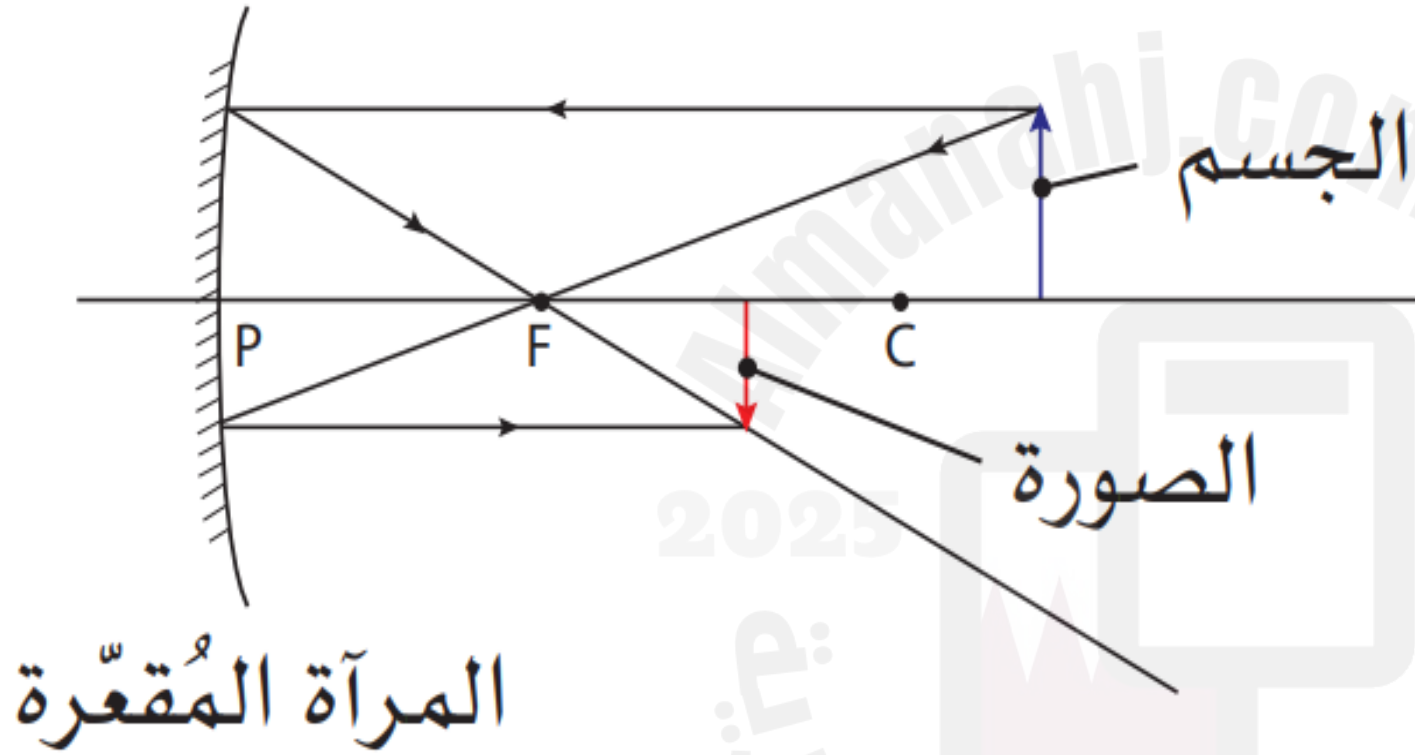
الحل

$$r = 2f$$

$$r = 2 \times 10 = 20 \text{ cm}$$



# حدد خصائص الصورة الموضحة في الرسم التالي

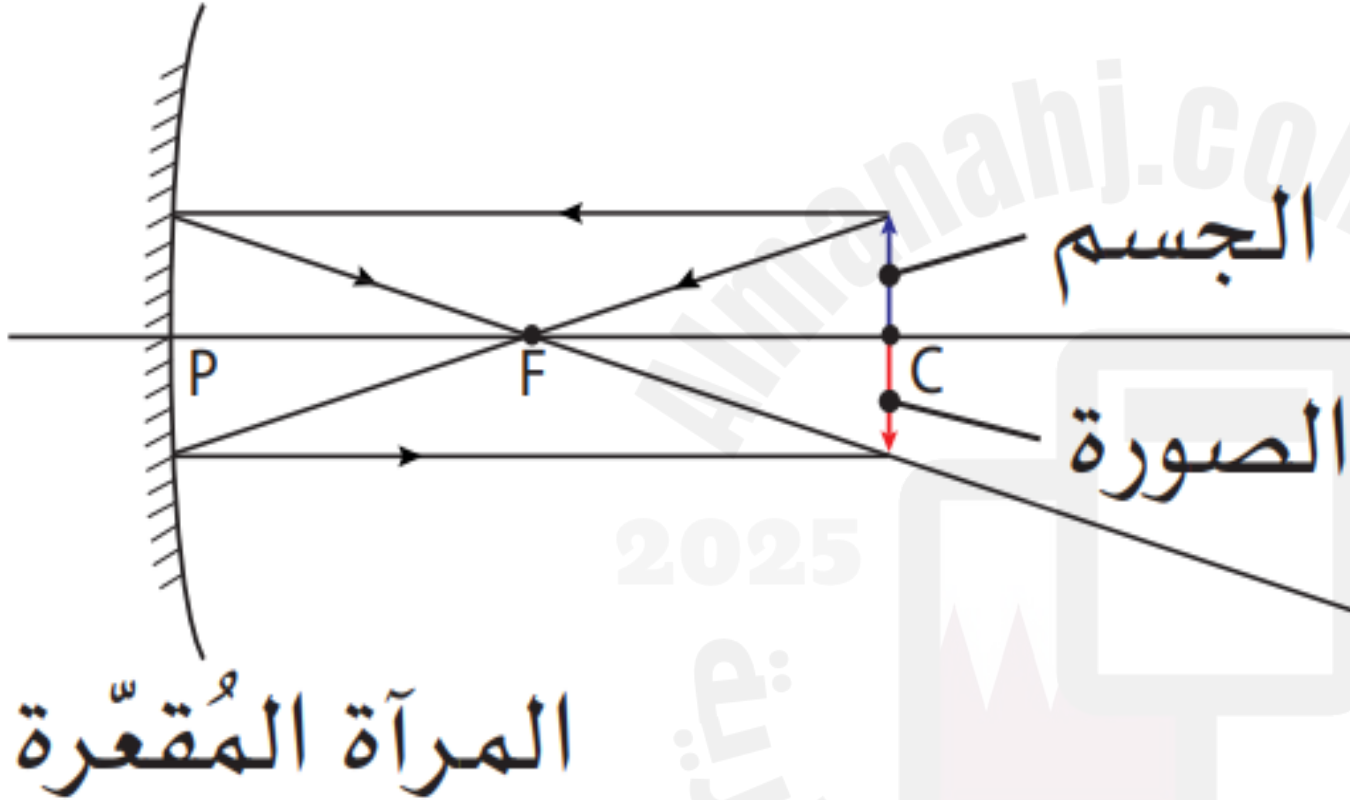


حقيقية

مقلوبة

مصغرة

# حدد خصائص الصورة الموضحة في الرسم التالي

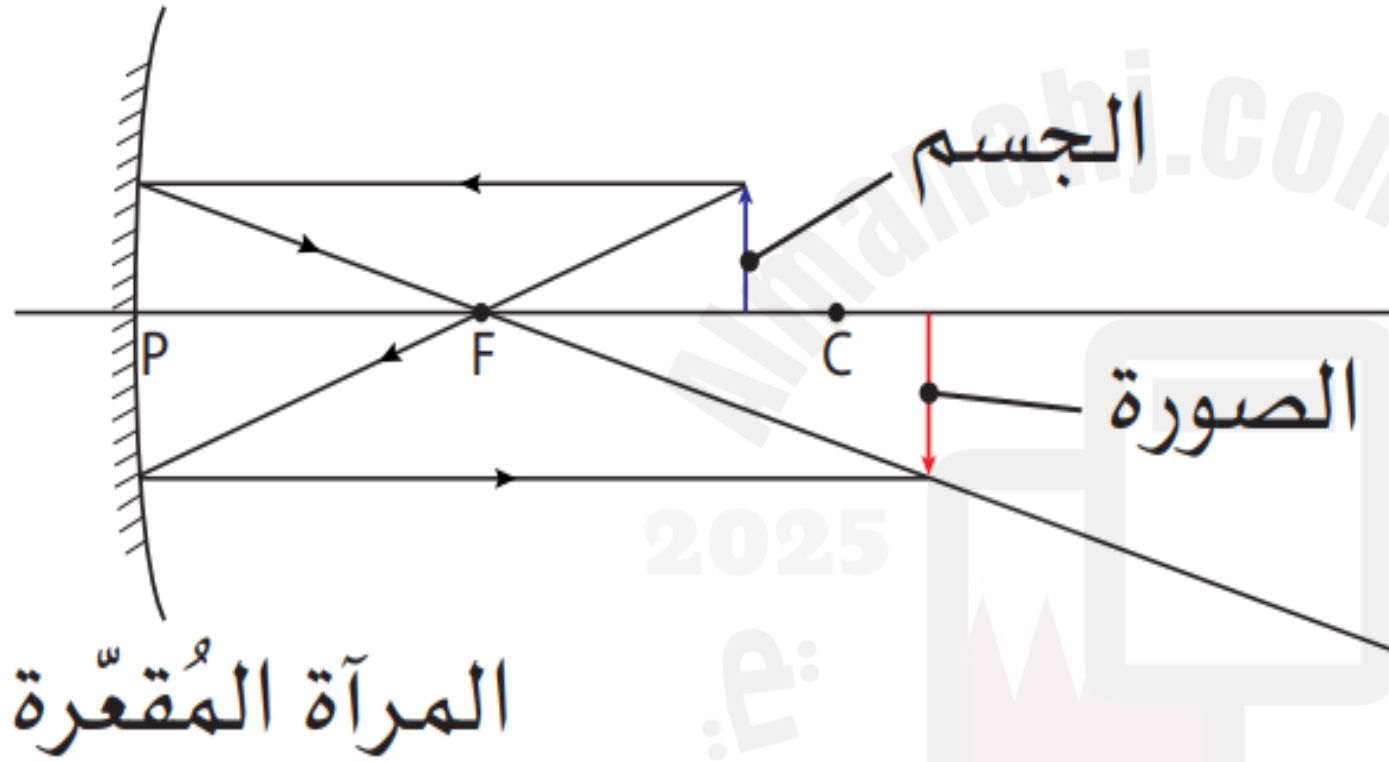


حقيقية

مقلوبة

مساوية للجسم

# حدد خصائص الصورة الموضحة في الرسم التالي

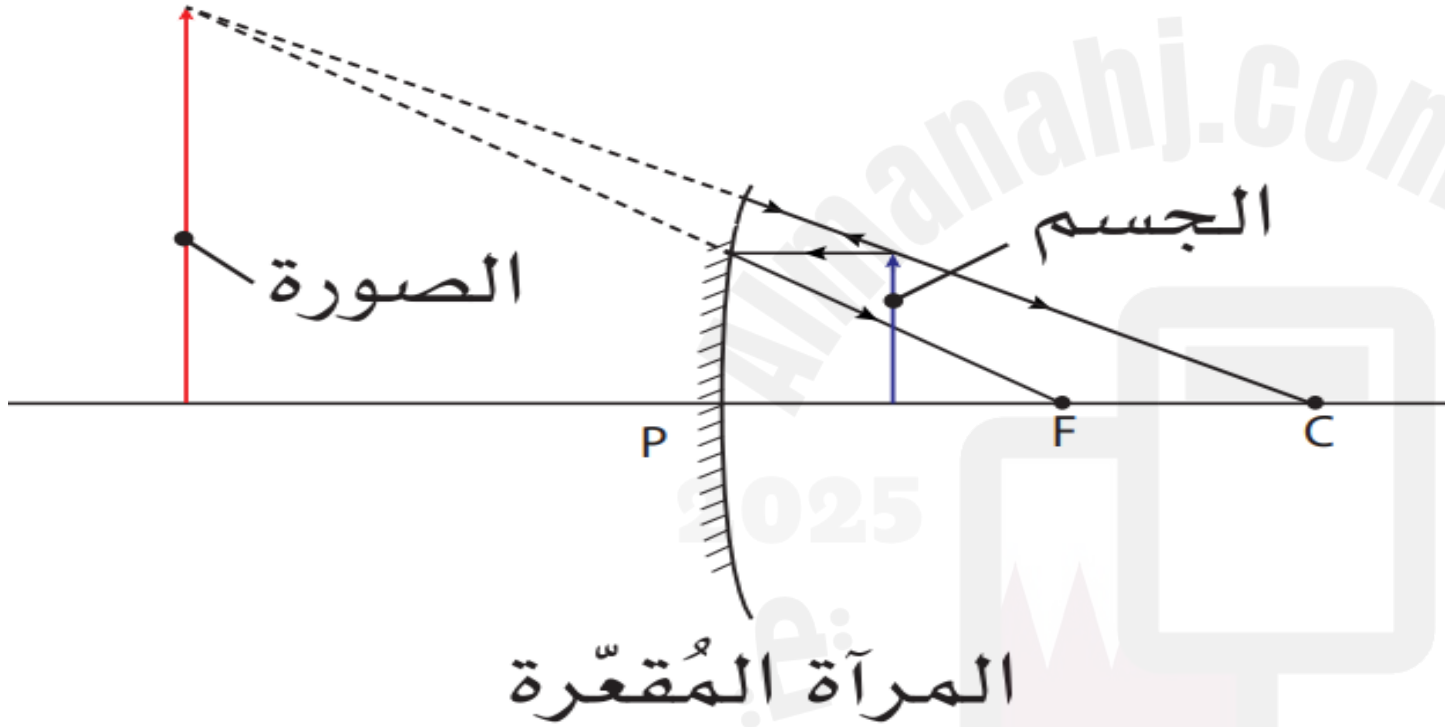


حقيقية

مقلوبة

مكبرة

# حدد خصائص الصورة الموضحة في الرسم التالي



تقديرية

معتدلة

مكبرة

# حدد أهم استخدامات المرآة المحذبة؟

1- مرايا السيارة الجانبية

2- المراقبة الأمنية

3- التقاطعات المرورية



# حدد أهم استخدامات المرآه المقعرة؟

1- كشف السيارة

2- مرآه طبيب الاسنان

3- التلسكوب العاكس

# • حساب الضغط

الكتاب المدرسي ص 141

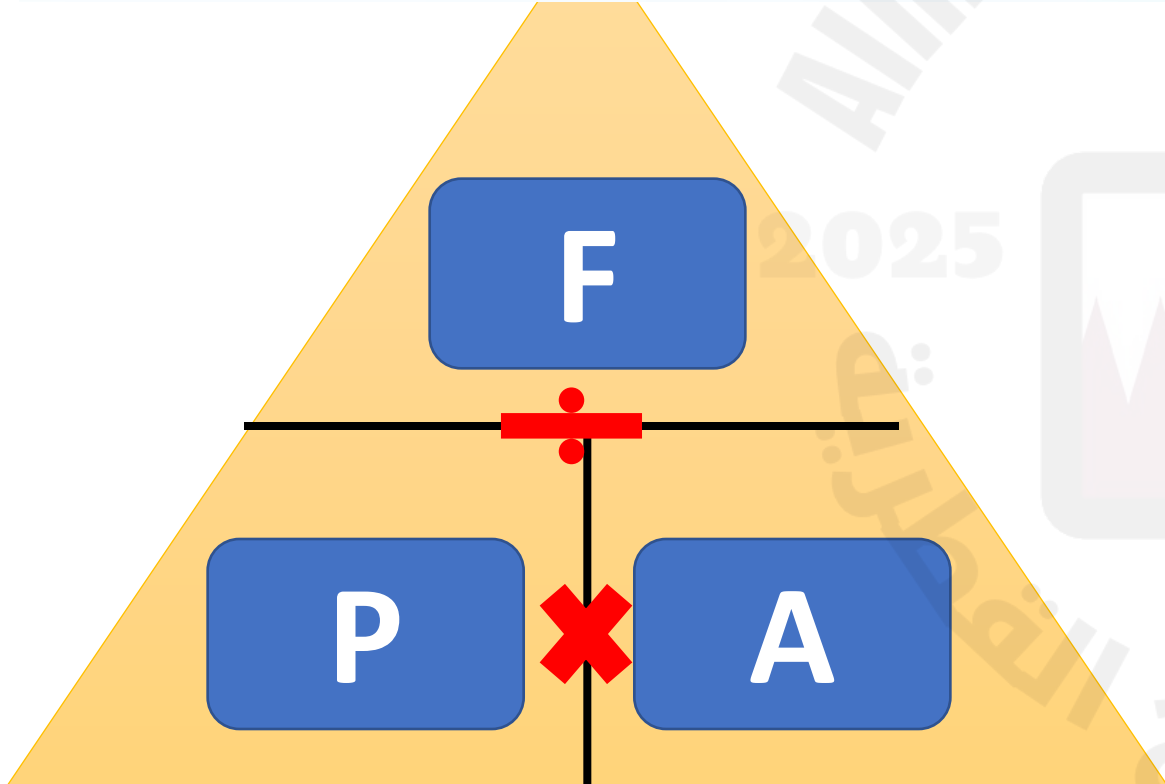
يرتبط الضغط مع كل من القوة المؤثرة والمساحة بالعلاقة الرياضية الآتية:

$$P = \frac{F(N)}{A(m^2)} \quad \frac{\text{القوة}}{\text{المساحة}} = \text{الضغط}$$

ما وحدات قياس الضغط؟

$N/m^2$

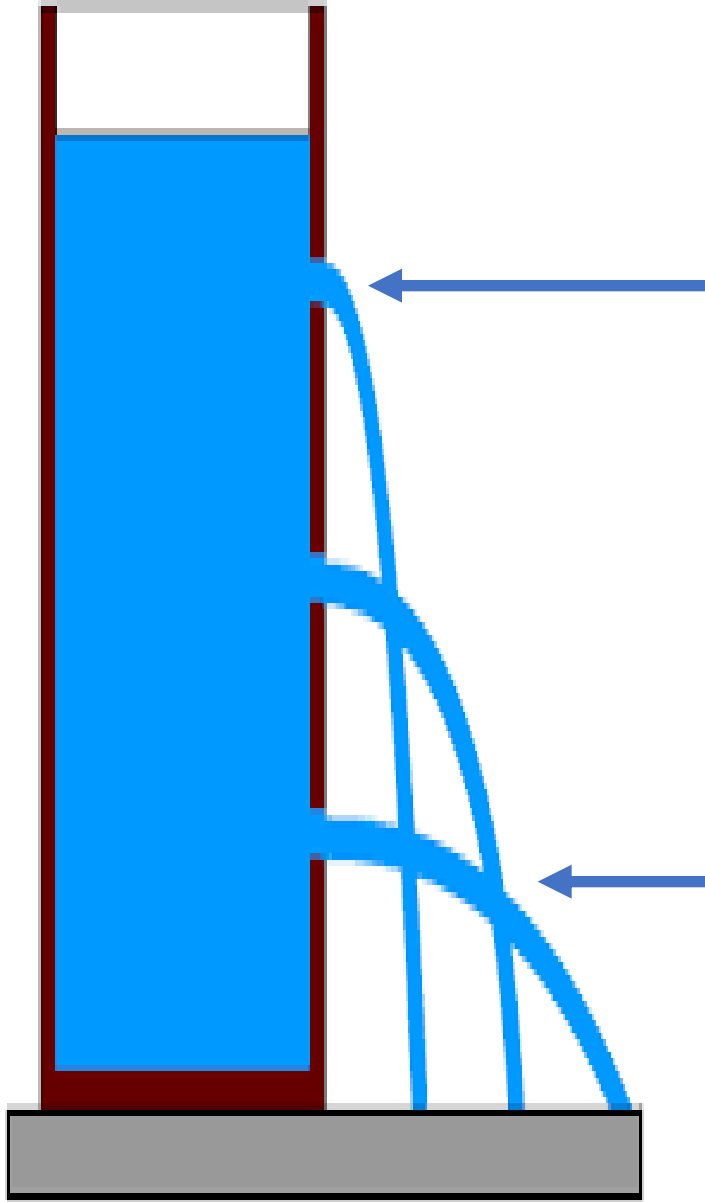
باسكال Pa



ما هي العوامل التي يعتمد عليها الضغط عند نقطة  
مغمورة في سائل؟

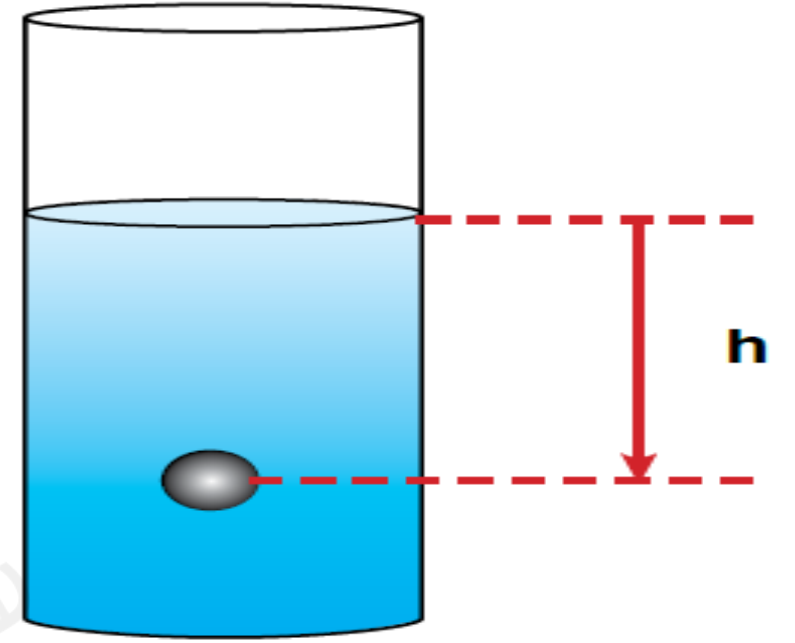
العمق (علاقة طردية)

كثافة السائل (علاقة طردية)



الأقل  
ضغطا  
A

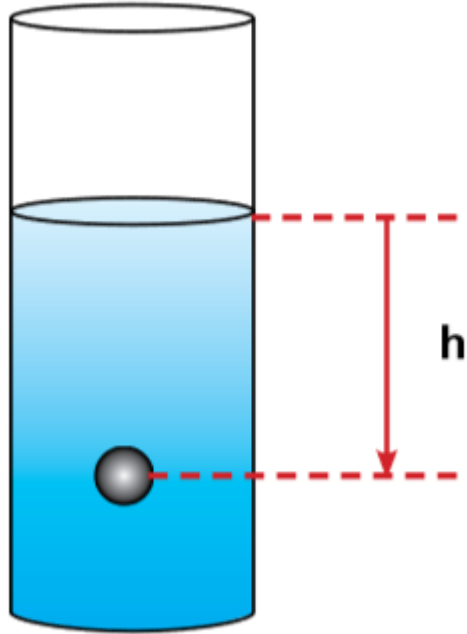
B  
الأكثر  
ضغطا



الشكل (1) عمق نقطة تحت سطح المائع.

**العمق:** المسافة الرأسية من  
سطح السائل الى النقطة التي  
يقاس عندها الضغط

# حساب الضغط عند نقطة في باطن السائل



الارتفاع

الجاذبية

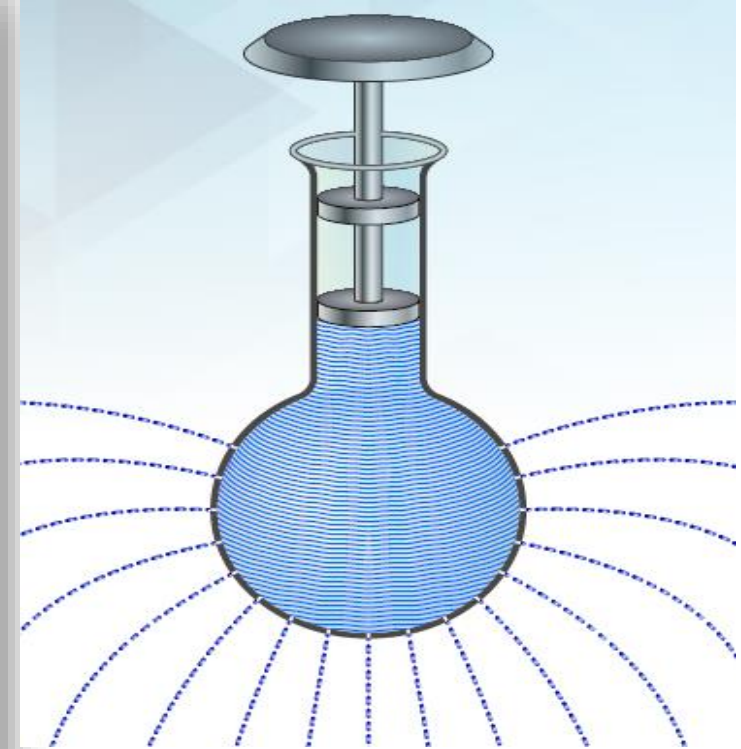
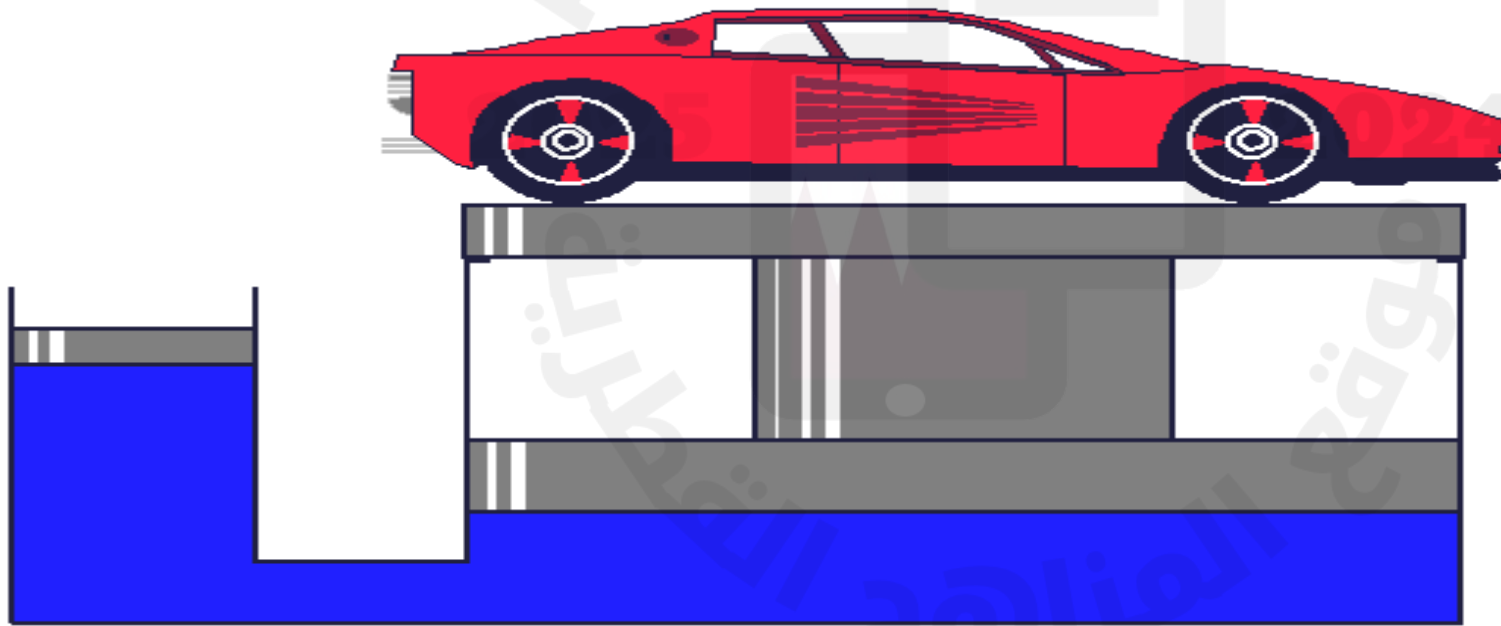
الكثافة

الضغط =  $\rho hg$

الضغط عند نقطة في سائل = الكثافة × الارتفاع × الجاذبية

# مبدأ باسكال

ينص مبدأ باسكال على أن الضغط الإضافي المؤثر في سائل محصور ينتقل كاملاً إلى أجزاء السائل جميعها وإلى جدران الوعاء الذي يحويه



# عدد التطبيقات المستخدمة على مبدأ باسكال

المكابح الهيدروليكية  
المكابس الهيدروليكية  
الروافع الهيدروليكية  
كرسي طبيب الأسنان

أحسب الضغط الذي تؤثر به قوة مقدارها 50000N على مساحة مقدارها 4m<sup>2</sup>

$$\frac{\text{القوة}}{\text{المساحة}} = \text{الضغط}$$

$$12500pa = \frac{50000}{4} = \text{الضغط}$$



يبلغ عمق بركة سباحة 2.5 متراً أحسب الضغط الذي يسببه  
1000 g/ الماء على قاع بركة السباحة علماً بأن كثافة الماء  
g=10 N/Kg وأن cm<sup>3</sup>

الضغط = الكثافة × الجاذبية × العمق

الضغط = 25000 = 2.5 × 10 × 1000 باسكال