

تسجيل كثافة الطبقة أو غاما - غاما Fermation Density Log

يعتمد مبدأ غاما - غاما على :

قذف الطبقة بأشعة غاما الصناعية الصادرة عن منبع مشع مثبت في أسفل السابرة .
تتفاعل إشعاعات غاما مع المواد التي تمر فيها ويتم امتصاصها من قبل هذه المواد .
تتخامد شدة الإشعاعات أثناء سيرها في المادة
وتتعلق المسافة التي تستطيع الإشعاعات اختراقها في الجسم إلى أن تتناقص شدتها إلى النصف
بصفات الجسم الفيزيائية وخاصة بكثافته.

تخسر إشعاعات غاما طاقتها عند اختراقها الطبقات الصخرية

ويعتمد ذلك على مستوى الطاقة التي تحملها هذه الإشعاعات.

تستخدم السابرات الكثافية عادة منابع إشعاعية تصدر إشعاعات غاما من المستوى المتوسط للطاقة ويتم التخامد أثناء سيرها في المادة. يتناسب تخامد إشعاعات غاما مع كثافة الإلكترونات في الجسم الذي يتناسب بدوره مع كثافة الجسم نفسه .
تعتمد كثافة الصخر على :

- كثافة الفلزات المركبة له - وعلى المسامية - وكثافة السائل الذي يملأ التجاويف والمسامات

Observed Bulk Density $\rho_b =$

Volume Fluid x Fluid density
+

Volume Rock x Rock density

وتعرف

حسب العلاقة التالية :

$$= (\rho_f \times \phi) + (\rho_{ms} \times (1 - \phi))$$

Observed Bulk Density $\rho_b =$

Volume Fluid x Fluid density
+
Volume Rock x Rock density

$$= (\rho_f \times \phi) + (\rho_{ms} \times (1 - \phi))$$

تساعد هذه العلاقة على تحديد المسامية

$$\phi = \frac{\rho_{ms} - \rho_b}{\rho_{ms} - \rho_f}$$

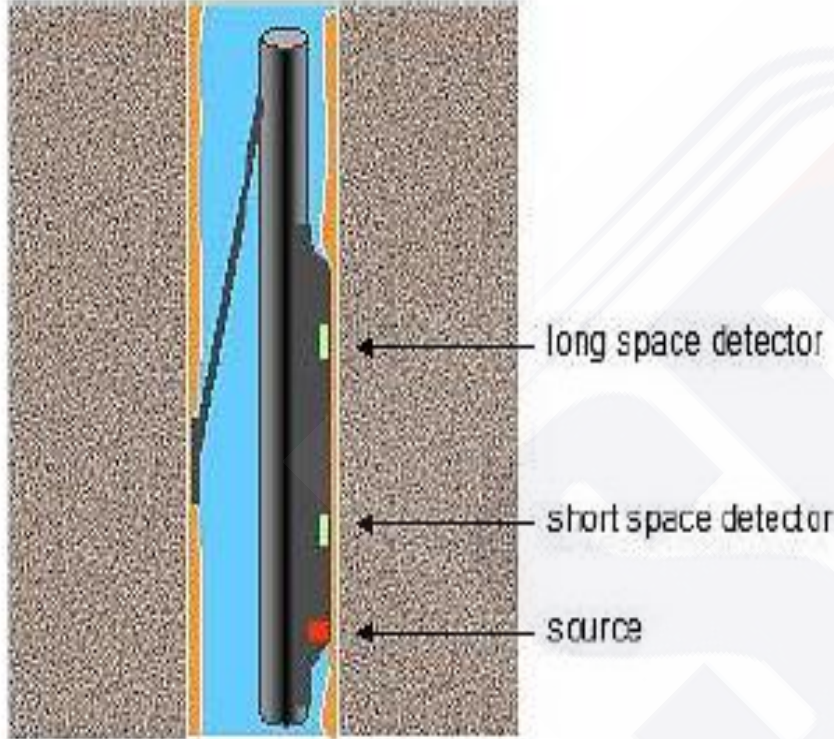
تحدد المسامية حسب العلاقة :

- **Uses gamma rays to measure bulk formation density in g/cc**
- **Each rock matrix (Lithology) has a characteristic density between 2-3 g/cc**
- **Fluids generally have a lower density between 0.2 - 1.0 g/cc**
- **Used to define porosity and lithology**

استخدامات تسجيلات غاما - غاما

تتألف السابرة الكثافية من :

السابرة الكثافية



Density Tool

-منبع لإشعاعات غاما مثبت في أسفل السابرة
-لاقط إشعاعي مثبت على بعد معين من المنبع نسميه
تباعد السابرة ،

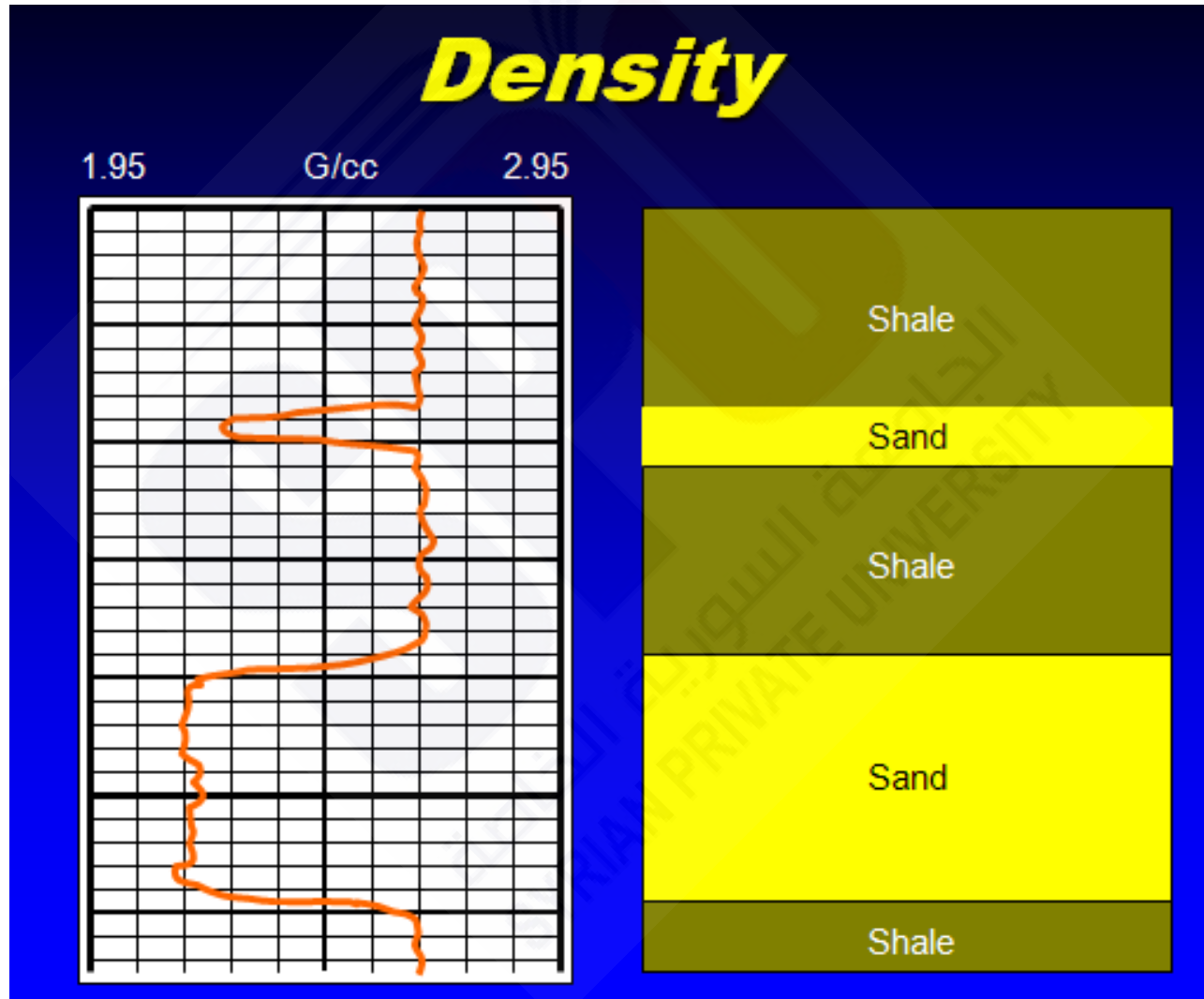
يكون عادة لاقط آخر مثبت على تباعد أكبر من المنبع
مما يسمح بإعطاء السابرة **تباعين مختلفين** وبالتالي
عمقين مختلفين للإختراق .

توضع اللواقط الإشعاعية والمنبع الإشعاعي على مزلة
تضغط على جدار البئر بقوة مما يجعلها تخترق الكعكة
الطينية وتنزلق على جدار البئر بفضل شكلها الذي يشبه
المحراث لاحظ الشكل المرفق .

لا يمكن أحيانا اختراق كامل الكعكة الطينية وبخاصة
عندما تكون هذه الكعكة قاسية .

الشكل المرفق يبين شكل منحنى تسجيلات الكثافة
بوجود تعاقب الرمل مع الشيل

**Log
example**

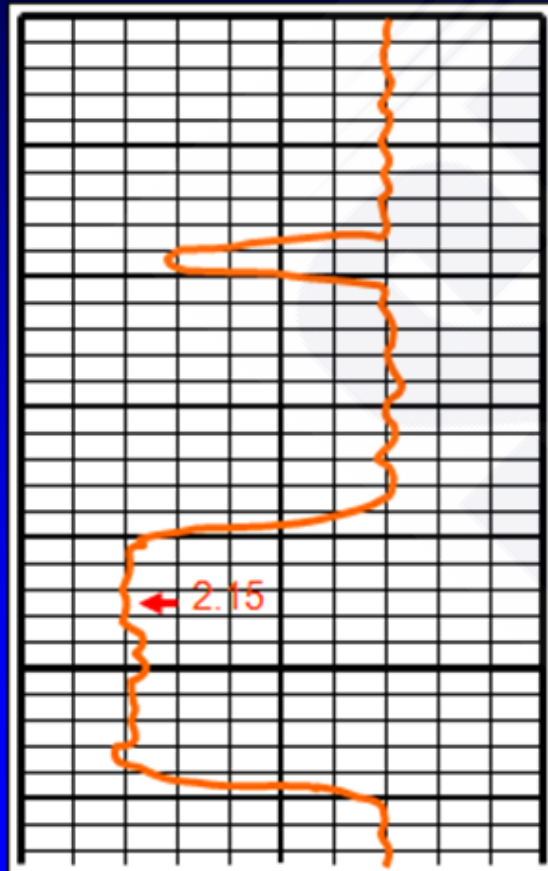


Log example

تحديد المسامية من خلال تسجيلات الكثافة

Density Porosity

1.95 G/cc 2.95



Shale

Sand

Shale

Sand

Shale

Observed Bulk Density ρ_b

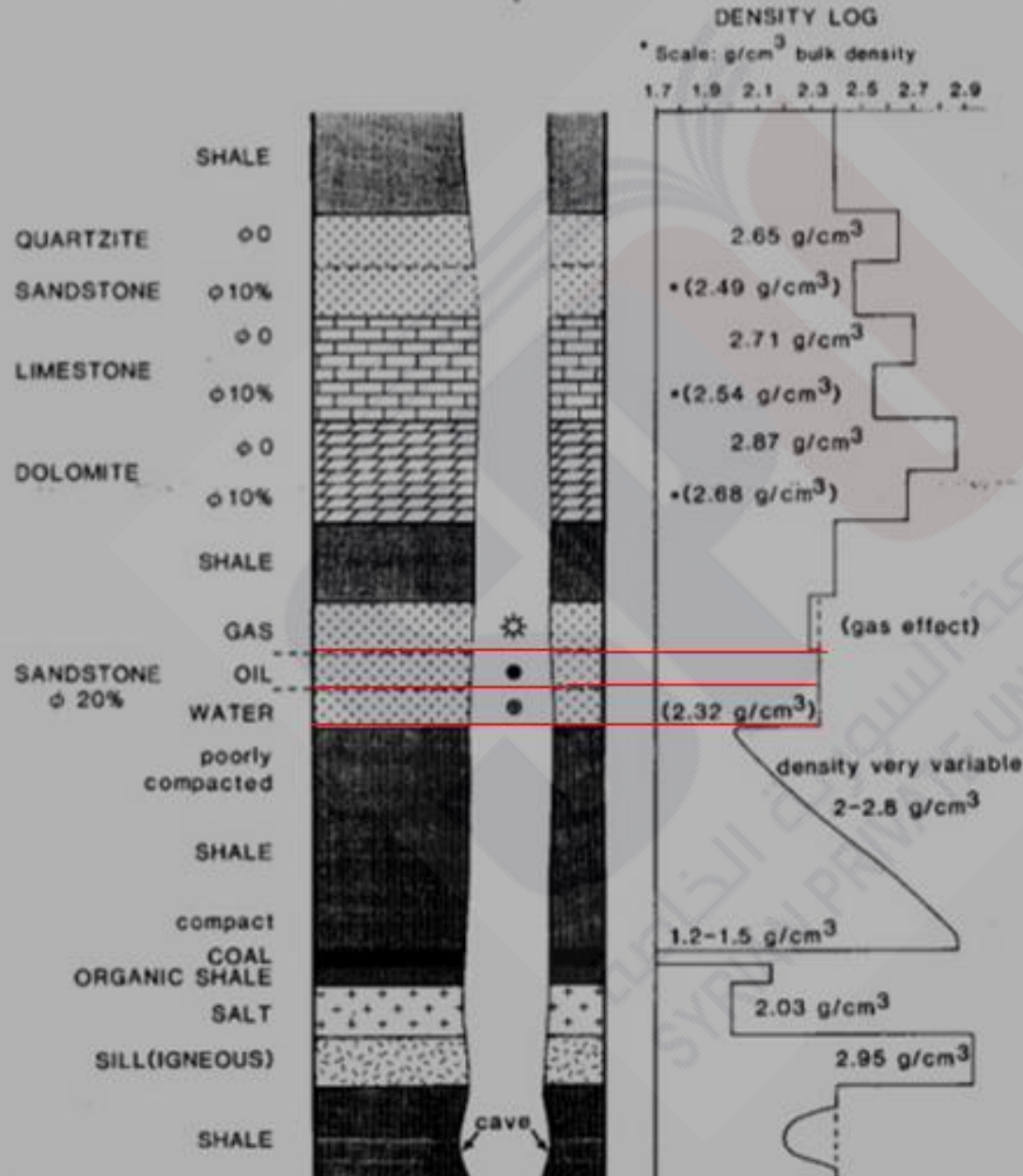
$$\phi = \frac{\rho_{Ma} - \rho_b}{\rho_{Ma} - \rho_f}$$

Sand density = 2.65

Water density = 1.0

Density 2.15 $\rightarrow$ Porosity = 30%

Density log



تسجيلات الكثافة وقيمها
 أمام عدد من التشكيلات
 المتباينة ليتولجياً

التسجيلات النيوترونية Neutron Log:

لمحة سريعة :

يتم في التسجيلات النيوترونية البئرية قذف الصخر برشقات من النيوترونات السريعة (بحدود 20,000 كم/ثا) أي عالية الطاقة تندفع من منبع نيوتروني مثبت في السابرة ، تصطدم هذه النيوترونات بنوى الصخر المحيط بالبئر وتخسر جزءا من طاقتها الحركية نتيجة كل اصطدام إلى أن تتخامد سرعتها إلى ما يسمى

بالسرعة الحرارية Thermal Velocity (بحدود 2 كم/ثا)

وتتخفص طاقتها لتصبح بحدود (0.025 إلكترون فولط) ، تنتشر النيوترونات بعدها بين نوى الصخر بشكل عشوائي دون خسارة جديدة في الطاقة إلى أن تلتهمها بعض النوى المعروفة بشراحيثها للنيوترونات مثل نوى الكلور والهيدروجين والسيلييس وغيرها .

تنطلق إثر عملية الالتهام هذه إشعاعات غاما عالية الطاقة من مرتبة (1,5 مليون إلكترون فولط).

ماذا نسجل ؟ :

-النيوترونات المنعكسة إلى السابرة بعد اصطدامها (تسجيل نيوترون- نيوترون)
-أو تسجيل أشعاعات غاما الناتجة عن التهام النيوترونات من قبل نوى الصخر (تسجيل نيوترون- غاما)

نتعرف من هذه التسجيلات على --- استجابة الصخر للقذف النيوتروني وبالتالي على **صفاته المكمية** .

إذا: تخسر النيوترونات السريعة المندفعة نحو الصخر طاقتها بسرعة
-إذا وجدت أمامها تركيزا عاليا من (نوى الهيدروجين)

-فعندما تكون مسامية الصخر عالية ومساماته مملوءة بسائل غني بنوى الهيدروجين (ملحي أو نفطي) تتوفر في هذه الحال تراكيز عالية لنوى الهيدروجين في الصخر ، يخسر عليها النيوترون المندفع طاقته الحركية خلال مسافة قصيرة من مساره في الصخر وخلال فترة قصيرة جدا لا تتعدى بضعة أجزاء من مليون من الثانية ، عندها لا يستقبل اللاقط الإشعاعي المثبت في السابرة على بعد معين من المنبع النيوتروني إلا القليل من النيوترونات أو إشعاعات غاما الناتجة عن التهام النيوترونات الحرارية لماذا ؟ .
لأن كامل عملية تخامد النيوترونات والتهامها من قبل نوى الصخر تتم في منطقة قريبة جدا من المنبع ولا يصل تأثيرها إلى اللاقط البعيد عنه نسبيا .

-أما إذا كانت المسامية منخفضة أو إذا كانت المسامات مملوءة بالغاز فيكون تركيز نوى الهيدروجين منخفضا مما يسمح للنيوترونات بالاختراق عميقا قبل أن تتخامد سرعتها وتخسر طاقتها .
أي أن مجمل عملية تخامد النيوترونات والتهامها من قبل نوى الصخر تتم في منطقة بعيدة نسبيا من المنبع ويصل الكثير من تأثيرها إلى اللاقط الإشعاعي الذي يسجل عددا أكبر من النيوترونات المرتدة أو إشعاعات غاما عالية الطاقة الناتجة عن عملية التهام النيوترونات ..

ماذا يسجل اللاقط ؟؟؟

يسجل النيوترونات العائدة ، وكلما كان عدد النيوترونات المسجلة أكبر دل على انخفاض عدد ذرات الهيدروجين في التشكيلة الخازنة . وبما أن الهيدروجين هو المكون الرئيسي للماء والهيدروكربون فإن هذا القياس يحدد حجم هذه المواد في التشكيلة وبالتالي الفراغات التي تشغلها (المسامات) .
ملاحظة :

-المسامية المسجلة في الشيل تكون غير حقيقية ، لماذا ؟
لان جزيئات OH الداخلة في تركيبه ، وكذلك الماء الممتازة على سطوحه يؤثر على قياس المسامية الكلية .
-دليل الهيدروجين للغاز أقل منه في النفط أو الماء لذلك فهو يعطي مسامية منخفضة جداً ، بعكس المسامية الكثافية التي تعطي مسامية كثافية عالية.

السابرة النيوترونية :

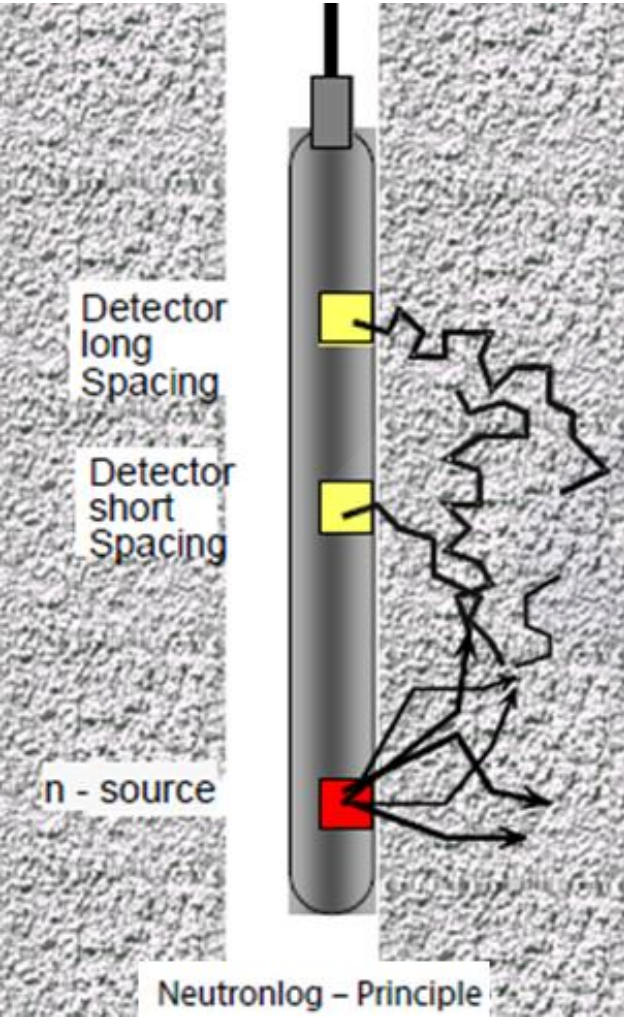
تتألف من :

منبع نيوتروني ولاقط إشعاعي مثبت على بعد معين من المنبع يمثل تباعد السابرة Spacing النيوترونية ويلتقط إما النيوترونات المرتدة أو إشعاعات غاما . ويمكن أن تحتوي السابرة على أكثر من لاقط اشعاعي مثبتة في جسم السابرة على تباعدات مختلفة وبالتالي أعماق مختلفة للاختراق الجانبي .

يعتمد عمق الاختراق أو الاستكشاف الجانبي للسابرة على تباعد السابرة نفسها وعلى عمق اختراق النيوترونات أي على المسامية

ويكون في حال مسامية معدومة بحدود 30سم تقريبا ويتناقص كثيرا إذا كانت المسامية عالية والبرر مملوء بالماء

نتيجة : نستطيع من تسجيل النيوترونات المرتدة أو اشعاعات غاما المتحرضة عن عملية قذف النيوترونات التعرف على مسامية الصخر أو محتواه من الغاز لأن الجزء الأعظم من نوى الهيدروجين يتركز في السائل الذي يملأ مسامات الصخر



مبدأ السابرة النيوترونية

ما هي قراءات السوابر النيوترونية ??? :

تمثل قراءات السابرة النيوترونية وبشكل رئيسي تركيز الهيدروجين في الصخر أي أنها تسجل دليل الهيدروجين Hydrogen Index الذي يشمل

- تركيز نوى الهيدروجين الموجودة بكثرة في المائع الذي يملأ مسامات الصخر
- تركيز نوى الهيدروجين في مادة هيكل الصخر نفسها والداخلية في التركيب الكيميائي لهذه المادة .

بما أن نوى الهيدروجين في سائل الطبقة (نفطاً كان أم ماء) تشكل الجزء الأعظم من مجتمع الهيدروجين في الصخر لذلك يقدم تسجيل دليل الهيدروجين مؤشراً جيداً للمسامية .

يختلف تركيز نوى الهيدروجين بالسوائل حسب تركيز الأملاح فيها كما يختلف في السوائل النفطية عنه في السوائل الملحية

-تأثير التركيز الملحي في المحاليل : تنخفض كثافة أو تركيز نوى لهيدروجين في المحلول الملحي مع ازدياد تركيز الأملاح .

-تأثير الهيدروكربون : يمكن الحصول على دليل الهيدروجين في الموائع الهيدروكربونية (نفط + غاز) من خلال تركيب الهيدروكربون وكثافته .

يعني هذا أن دليل الهيدروجين في النفط السائل قريب جداً منه للماء ولا يحتاج لتصحيح يذكر . أما بالنسبة للغاز فيعتمد على تركيبه وكثافته ،ويمكن استنتاج قيم H_{gas} كتابع للضغط والحرارة بالنسبة لغاز محدد من مخططات خاصة

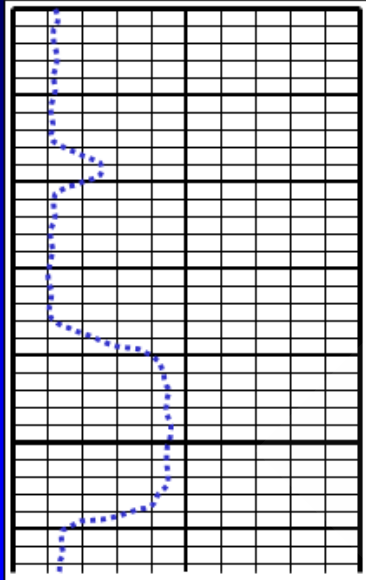
تأثير الصفاح أو الغضار : بما أن التسجيل النيوتروني يقرأ دليل الهيدروجين في الصخر سواء كان الهيدروجين في سائل الطبقة أم داخلها في تركيب هيكلها ، وبما أن نوى الهيدروجين تدخل في تركيب الغضار بكثرة فيسبب وجود الغضار تقديراً مبالغاً به للمسامية في الصخر يزيد عن المسامية الحقيقية . يمكن التصحيح تقديراً لوجود الغضار أو الصفاح عن طريق المنحنيات التابعة لهذا الغرض .

يمثل القياس بالنسبة المئوية مثلاً :

$$(\phi N = 10.0\%)$$

Neutron

45 Porosity -15



Neutron

- Uses Neutrons to measure Hydrogen content of formation

كما يمكن حساب حجم الغضار من القياس النيتروني من خلال المعادلة :

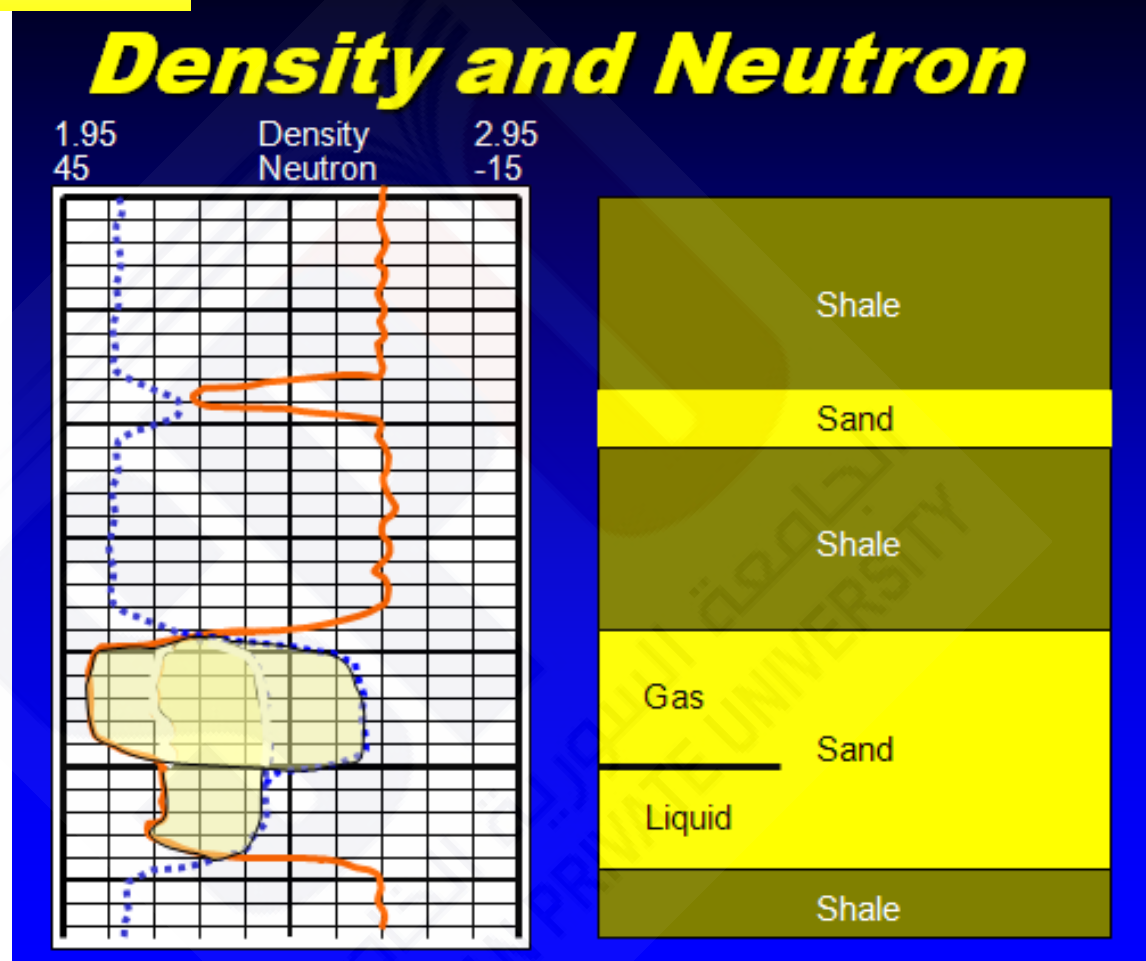
$$V_{sh} = \frac{\Phi N_{log} - \Phi N_{min}}{\Phi N_{sh} - \Phi N_{min}}$$

حيث V_{sh} حجم الغضار، ΦN_{log} المسامية النيترونية في القياس

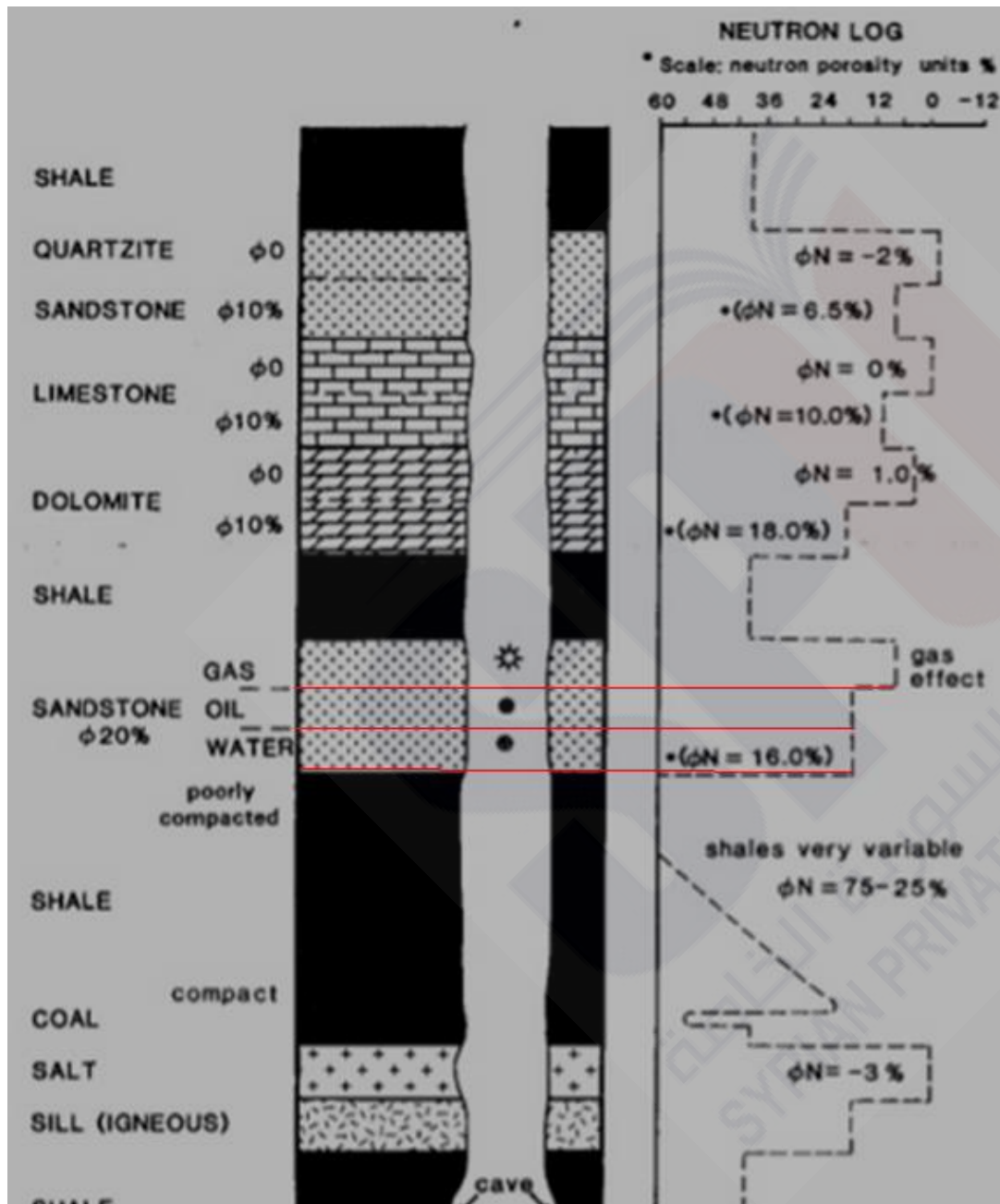
ΦN_{sh} قيمة القياس النيتروني مقابل الطبقات الغضارية.

ΦN_{min} قيمة القياس النيتروني الأصغرية

**Log
example**



- المسامية في الشيل تكون غير حقيقية ، لان جزيئات OH الداخلة في تركيبه وكذلك الماء الممتزة على سطوحه يؤثر على قياس المسامية الكلية (تصحيح).
- دليل الهيدروجين **للغاز أقل** منه في **النفط أو الماء** لذلك فهو يعطي مسامية منخفضة جداً ، بعكس المسامية الكثافية التي تعطي مسامية كثافية عالية أكبر من الحقيقية.



التسجيلات النيترونية وقيم
المسامية
أمام عدد من التشكيلات
المتباينة ليتولوجياً