

**No. 42634. International Atomic Energy Agency and United Arab Emirates**

AGREEMENT BETWEEN THE UNITED ARAB EMIRATES AND THE INTERNATIONAL ATOMIC ENERGY AGENCY FOR THE APPLICATION OF SAFEGUARDS IN CONNECTION WITH THE TREATY ON THE NON-PROLIFERATION OF NUCLEAR WEAPONS. ABU DHABI, 15 DECEMBER 2002 [*United Nations, Treaty Series, vol. 2365, I-42634.*]

PROTOCOL ADDITIONAL TO THE AGREEMENT BETWEEN THE UNITED ARAB EMIRATES AND THE INTERNATIONAL ATOMIC ENERGY AGENCY FOR THE APPLICATION OF SAFEGUARDS IN CONNECTION WITH THE TREATY ON THE NON-PROLIFERATION OF NUCLEAR WEAPONS (WITH ANNEXES). VIENNA, 8 APRIL 2009

**Entry into force:** 20 December 2010 by notification, in accordance with article 17

**Authentic texts:** Arabic and English

**Registration with the Secretariat of the United Nations:** International Atomic Energy Agency, 26 January 2012

**Nº 42634. Agence internationale de l'énergie atomique et Émirats arabes unis**

ACCORD ENTRE LES ÉMIRATS ARABES UNIS ET L'AGENCE INTERNATIONALE DE L'ÉNERGIE ATOMIQUE RELATIF À L'APPLICATION DE GARANTIES DANS LE CADRE DU TRAITÉ SUR LA NON-PROLIFÉRATION DES ARMES NUCLÉAIRES. ABOU DHABI, 15 DÉCEMBRE 2002 [*Nations Unies, Recueil des Traité, vol. 2365, I-42634.*]

PROTOCOLE ADDITIONNEL À L'ACCORD ENTRE LES ÉMIRATS ARABES UNIS ET L'AGENCE INTERNATIONALE DE L'ÉNERGIE ATOMIQUE RELATIF À L'APPLICATION DE GARANTIES DANS LE CADRE DU TRAITÉ SUR LA NON-PROLIFÉRATION DES ARMES NUCLÉAIRES (AVEC ANNEXES). VIENNE, 8 AVRIL 2009

**Entrée en vigueur :** 20 décembre 2010 par notification, conformément à l'article 17

**Textes authentiques :** arabe et anglais

**Enregistrement auprès du Secrétariat des Nations Unies :** Agence internationale de l'énergie atomique, 26 janvier 2012

في البخار والهيدروجين عند درجة حرارة تتراوح بين ٥٠٠ و ٦٠٠ درجة مئوية لإنتاج ثاني أكسيد البيرانيوم.

وعملية تحويل سادس فلوريد البيرانيوم إلى ثاني أكسيد البيرانيوم، كثيراً ما تتم باعتبارها المرحلة الأولى في أي مصنع لإنتاج الوقود.

٨-٧ النظم المصممة أو المعدة خصيصاً لتحويل سادس فلوريد البيرانيوم إلى رابع فلوريد البيرانيوم

ملحوظة إضافية

يتم تحويل سادس فلوريد البيرانيوم إلى رابع فلوريد البيرانيوم عن طريق احتزاله بالهيدروجين.

**٣-٧ النظم المصممة أو المعدة خصيصاً لتحويل ثالث أكسيد الاليورانيوم إلى ثاني أكسيد الاليورانيوم****ملحوظة إيضاحية**

يمكن تحويل ثالث أكسيد الاليورانيوم إلى ثاني أكسيد الاليورانيوم عن طريق اختزال ثالث أكسيد الاليورانيوم باستخدام غاز النشار المكسر (المقطر) أو الهيدروجين.

**٤-٧ النظم المصممة أو المعدة خصيصاً لتحويل ثاني أكسيد الاليورانيوم إلى رابع فلوريد الاليورانيوم****ملحوظة إيضاحية**

يمكن تحويل ثاني أكسيد الاليورانيوم إلى رابع فلوريد الاليورانيوم عن طريق تفاعل ثاني أكسيد الاليورانيوم مع غاز فلوريد الهيدروجين عند درجة حرارة تتراوح بين ٣٠٠ و ٥٠٠ درجة مئوية.

**٥-٧ النظم المصممة أو المعدة خصيصاً لتحويل رابع فلوريد الاليورانيوم إلى سادس فلوريد الاليورانيوم****ملحوظة إيضاحية**

يتم تحويل رابع فلوريد الاليورانيوم إلى سادس فلوريد الاليورانيوم عن طريق التفاعل المصحوب بطلق الحرارة باستخدام الفلور في مفاعل برجي. ويجري تكثيف سادس فلوريد الاليورانيوم من غازات الدوافع الساخنة عن طريق تمرير مجرى الدوافع عبر مصيدة باردة يتم تبریدها إلى ١٠ درجات مئوية تحت الصفر. وتتطلب العملية وجود مصدر لغاز الفلور.

**٦-٧ النظم المصممة أو المعدة خصيصاً لتحويل رابع فلوريد الاليورانيوم إلى فلز الاليورانيوم****ملحوظة إيضاحية**

يتم تحويل رابع فلوريد الاليورانيوم إلى فلز الاليورانيوم عن طريق اختزاله بالمنغنيسيوم (دفعات كبيرة) أو الكالسيسيوم (دفعات صغيرة). ويجرى التفاعل عند درجات حرارة تتجاوز نقطة انصهار الاليورانيوم (١١٣٠ درجة مئوية).

**٧-٧ النظم المصممة أو المعدة خصيصاً لتحويل سادس فلوريد الاليورانيوم إلى ثاني أكسيد الاليورانيوم****ملحوظة إيضاحية**

يمكن تحويل سادس فلوريد الاليورانيوم إلى ثاني أكسيد الاليورانيوم عن طريق واحدة من ثلاثة عمليات. في العملية الأولى، يتم اختزال سادس فلوريد الاليورانيوم ويحلل بالماء إلى ثاني أكسيد الاليورانيوم باستخدام الهيدروجين والبخار. وفي العملية الثانية، يجري تحليل سادس فلوريد الاليورانيوم بإذابةه في الماء، ويضاف النشار لترسب ثانوي بورانات الأمونيوم، وبختزال ملح ثانوي بورانات الأمونيوم إلى ثاني أكسيد الاليورانيوم باستخدام الهيدروجين بينما تكون درجة الحرارة ٨٢٠ درجة مئوية. أما في العملية الثالثة، فيتم دمج سادس فلوريد الاليورانيوم الغازي وثاني أكسيد الكربون والنشادر (ن بد ٣) في الماء، حيث تترسب كربونات بورانيل الأمونيوم. وتدمج كربونات بورانيل الأمونيوم

٧-

## مصانع تحويل اليورانيوم والمعدات المصممة أو المعدة خصيصاً لها

### ملحوظة تميذية

يجوز أن تؤدي مصانع ونظم تحويل اليورانيوم عملية تحول واحدة أو أكثر من نوع كيميائي للبورانيوم إلى نوع آخر، بما في ذلك ما يلي: تحويل مركزات خام اليورانيوم إلى ثالث أكسيد اليورانيوم، وتحويل ثالث أكسيد اليورانيوم إلى ثاني أكسيد اليورانيوم، وتحويل أكسيد اليورانيوم إلى رابع فلوريد اليورانيوم، أو سادس فلوريد اليورانيوم، وتحويل رابع فلوريد اليورانيوم إلى سادس فلوريد اليورانيوم، أو سادس فلوريد اليورانيوم، وتحويل أكسيد اليورانيوم إلى ثالث أكسيد اليورانيوم، وتحويل سادس فلوريد اليورانيوم إلى رابع فلوريد اليورانيوم، وتحويل رابع فلوريد اليورانيوم إلى فلز اليورانيوم، وتحويل أملأح فلوريد اليورانيوم إلى ثالث أكسيد اليورانيوم. والكثير من أصناف المعدات الرئيسية لمصانع تحويل اليورانيوم هي أصناف مشتركة في عدة قطاعات من صناعات المعالجة الكيميائية. وتعد فيما يلي، على سبيل المثال، أصناف المعدات المستخدمة في هذه العمليات: الأفران، والاتونات الدوارة، والمفاعلات ذات القیعان المانعة، والمفاعلات ذات الأبراج المتنوحة، والطاردات المركزية للسوائل، وأعددة التقاطير، وأعددة استخراج السوائل. ولكن القليل من هذه الأصناف متاح "بصورة متيسرة"؛ وبالتالي فإن معظمها سيجري إعداده وفقاً لمتطلبات المستخدم ومواصفاته. ويقتضي الأمر، في بعض الحالات، وضع اعتبارات خاصة في التصميم والتثبيت لمراعاة الخواص الأكاليلية لبعض الكيماويات التي تتم معالجتها (فلوريد البيروجين، والفلور، وثالث فلوريد الكلور، وأملأح فلوريد اليورانيوم). وأخيراً، ينبغي أن يلاحظ في جميع عمليات تحويل اليورانيوم أن أصناف المعدات التي لا تكون، على حدة، مصممة أو معدة خصيصاً لتحويل اليورانيوم يمكن تركيبها في نظم مصممة أو معدة خصيصاً لاستخدامها في تحويل اليورانيوم.

١٧-

## النظم المصممة أو المعدة خصيصاً لتحويل مركزات خام اليورانيوم إلى ثالث أكسيد اليورانيوم

### ملحوظة ايضاحية

يمكن تحويل مركزات خام اليورانيوم إلى ثالث أكسيد اليورانيوم أولاً بذابة الخام في حامض التريك واستخراج نترات البورانيل المنفقة باستخدام مذيب مثل فوسفات ثلاثي البوتيل. ثم يتم تحويل نترات البورانيل إلى ثالث أكسيد اليورانيوم، إما عن طريق التركيز وزناع التترات أو بمعادنته باستخدام النشادر الغازي لإنتاج ثاني يورانات الأمونيوم مع ما يلي ذلك من ترشيح وتجفيف وتكميس.

٢٧-

## النظم المصممة أو المعدة خصيصاً لتحويل ثالث أكسيد اليورانيوم إلى سادس فلوريد اليورانيوم

### ملحوظة ايضاحية

يمكن تحويل ثالث أكسيد اليورانيوم إلى سادس فلوريد اليورانيوم عن طريق الفلورة مباشرة. وتحتطلب العملية وجود مصدر لغاز الفلور أو ثالث فلوريد الكلور.

**٢-٦ النفاخات والضاغطات**

نفاخات أو ضاغطات بالطرد المركزي وحيدة المرحلة ومنخفضة المنسوب (أي ٢٠ ميجاباسكال أو ٣٠ رطلاً/بوصة مربعة) لدوره غاز كبريتيد الهيدروجين (أي الغاز الذي يحتوي على كبريتيد الهيدروجين بنسبة تزيد على ٧٠٪)، وهي مصممة أو معدة خصيصاً لإنتاج الماء الثقيل باستخدام عملية تبادل الماء وكبريتيد الهيدروجين. وهذه النفاخات أو الضاغطات لا تقل قدرتها عن ٥٦ مكعباً/ثانية (١٢٠٠٠ قدم مكعب معياري في الدقيقة)، بينما تعمل في ظروف ضغط لا يقل عن ١٨٠ ميجاباسكال (٢٦٠ رطلاً/بوصة مربعة)، وتكون محكمة بأختام مصممة لخدمة كبريتيد الهيدروجين الرطب.

**٣-٦ أبراج تبادل النشار والهيدروجين**

أبراج لتبادل النشار والهيدروجين لا يقل ارتفاعها عن ٣٥ مترًا (١٤٤ قدمًا)، ويترافق قطرها بين ١٥ متر (٩ أقدام) و ٢٥ متر (٨ أقدام)، وتكون قادرة على أن تعمل في ظروف ضغط يتتجاوز ١٥ ميجاباسكال (٢٢٥ رطلاً/بوصة مربعة)، كما تكون مصممة أو معدة خصيصاً لإنتاج الماء الثقيل باستخدام عملية تبادل النشار والهيدروجين. وهذه الأبراج تكون فيها على الأقل فتحة واحدة محورية مشفهة قلرها مماثل لقطر الجزء الأسطواني بحيث يمكن إدخال أو سحب أجزاء الأبراج الداخلية.

**٤-٦ أجزاء الأبراج الداخلية والمضخات المرحلية**

أجزاء أبراج داخلية ومضخات مرحلية مصممة أو معدة خصيصاً لأبراج إنتاج الماء الثقيل باستخدام عملية تبادل النشار والهيدروجين. وتشمل أجزاء الأبراج الداخلية ملامسات مرحلية مصممة خصيصاً لتحقير تماش وثيق بين الغاز والسائل، وتشمل المضخات المرحلية مضخات قابلة للتشغيل المغمور ومصممة خصيصاً لدوره النشار السائل في مرحلة تماش داخلية بالنسبة للأبراج المرحلية.

**٥-٦ مكسرات (مقطرات) النشار**

مكسرات (مقطرات) نشار تعمل في ظروف ضغط لا يقل عن ٣ ميجاباسكال (٤٥٠ رطلاً/بوصة مربعة)، وتكون مصممة أو معدة خصيصاً لإنتاج الماء الثقيل باستخدام عملية تبادل النشار والهيدروجين.

**٦-٦ محللات الامتصاص بالأشعة دون الحراء**

محللات امتصاص بالأشعة دون الحراء، تكون قادرة على التحليل "المباشر" لنسبة الهيدروجين والديوتيريوم حيث لا تقل نسبة تركيزات الديوتيريوم عن ٩٠٪.

**٧-٦ الحرارات الوسيطة**

حرارات وسيطة لتحويل غاز الديوتيريوم المثرى إلى ماء ثقيل، تكون مصممة أو معدة خصيصاً لإنتاج الماء الثقيل باستخدام عملية تبادل النشار والهيدروجين.